



PCT/FR 2004/001724

REÇU 08 OCT. 2004

OMPI PCT

# BREVET D'INVENTION

**CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION**

## COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 15 JUIL. 2004

Pour le Directeur général de l'Institut  
national de la propriété industrielle  
Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

**DOCUMENT DE PRIORITÉ**

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS  
CONFORMÉMENT À LA  
RÈGLE 17.1.a) OU b)

INSTITUT  
NATIONAL DE  
LA PROPRIÉTÉ  
INDUSTRIELLE

SIEGE  
26 bis, rue de Saint-Petersbourg  
75800 PARIS cedex 08  
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04  
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23  
www.inpi.fr

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 540 W / 260899

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE <b>9 JUIL 2003</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b> N° D'ENREGISTREMENT <b>0308413</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE <b>09 JUIL 2003</b> PAR L'INPI		<b>1 NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE  <b>GROSSET-FOURNIER &amp; DEMACHY</b> 54, rue Saint-Lazare F-75009 Paris	
<b>Vos références pour ce dossier</b> (facultatif) <b>IFB 03 AN CNR ONIU</b>			
<b>Confirmation d'un dépôt par télécopie</b> <input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie			
<b>2 NATURE DE LA DEMANDE</b>		<b>Cochez l'une des 4 cases suivantes</b>	
Demande de brevet		<input checked="" type="checkbox"/>	
Demande de certificat d'utilité		<input type="checkbox"/>	
Demande divisionnaire		<input type="checkbox"/>	
<i>Demande de brevet initiale</i> <i>ou demande de certificat d'utilité initiale</i>		N° _____ Date ____/____/____ N° _____ Date ____/____/____	
Transformation d'une demande de brevet européen <i>Demande de brevet initiale</i>		<input type="checkbox"/> N° _____ Date ____/____/____	
<b>3 TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)</b> UTILISATION DE SELS D'ONIUM FONCTIONNALISÉS EN TANT QUE SUPPORT SOLUBLE POUR LA SYNTHÈSE ORGANIQUE			
<b>4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ</b> OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE LA DATE DE DÉPÔT D'UNE DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE		Pays ou organisation _____ N° _____ Date ____/____/____ Pays ou organisation _____ N° _____ Date ____/____/____ Pays ou organisation _____ N° _____ Date ____/____/____ <input checked="" type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé « Suite »	
<b>5 DEMANDEUR</b>		<input type="checkbox"/> S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé « Suite »	
Nom ou dénomination sociale		<b>CENTRE NATIONAL DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE</b>	
Prénoms			
Forme juridique			
N° SIREN			
Code APE-NAF			
Adresse	Rue	<b>3, rue Michel-Ange</b>	
	Code postal et ville	<b>F-75794 PARIS CEDEX 16</b>	
Pays		<b>FRANCE</b>	
Nationalité		<b>FRANÇAISE</b>	
N° de téléphone (facultatif)			
N° de télécopie (facultatif)			
Adresse électronique (facultatif)			

REMISE DES PIÈCES DATE <b>9 JUIL 2003</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b> N° D'ENREGISTREMENT <b>0308413</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI		Réservé à l'INPI		DB 540 W / 260899	
<b>Vos références pour ce dossier :</b> <i>(facultatif)</i>			<b>IFB 03 AN CNR ONIU</b>		
<b>6 MANDATAIRE</b>					
Nom _____			<b>GROSSET-FOURNIER</b>		
Prénom _____			<b>Chantal</b>		
Cabinet ou Société _____			<b>GROSSET-FOURNIER &amp; DEMACHY</b>		
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel _____					
Adresse _____		Rue _____		<b>54, rue Saint-Lazare</b>	
		Code postal et ville _____		<b>75009 PARIS</b>	
N° de téléphone <i>(facultatif)</i> _____			<b>01.42.81.09.58</b>		
N° de télécopie <i>(facultatif)</i> _____			<b>01.42.81.08.71</b>		
Adresse électronique <i>(facultatif)</i> _____					
<b>7 INVENTEUR (S)</b>					
Les inventeurs sont les demandeurs			<input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non <b>Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée</b>		
<b>8 RAPPORT DE RECHERCHE</b>			<b>Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)</b>		
Établissement immédiat ou établissement différé			<input checked="" type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>		
Paiement échelonné de la redevance			<b>Paiement en deux versements, uniquement pour les personnes physiques</b> <input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non		
<b>9 RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES</b>			<b>Uniquement pour les personnes physiques</b> <input type="checkbox"/> Requête pour la première fois pour cette invention <i>(joindre un avis de non-imposition)</i> <input type="checkbox"/> Requête antérieurement à ce dépôt <i>(joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence) :</i>		
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes					
<b>10 SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire)			<b>VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI</b>		
<b>Chantal GROSSET-FOURNIER</b> <b>Mandataire</b> <b>422.5/PP.112</b>			<b>L. MARIELLO</b>		

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE

Page suite N° .1. / .1.

Réservé à l'INPI

REMISE DES PIÈCES

DATE

**9 JUIL 2003**

LIEU

**75 INPI PARIS**

N° D'ENREGISTREMENT

**0308413**

NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 829 W / 260899

Vos références pour ce dossier (facultatif)

**IFB 03 AN CNR ONIU**

**4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ**  
**OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE**  
**LA DATE DE DÉPÔT D'UNE**  
**DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE**

Pays ou organisation

Date / /

N°

Pays ou organisation

Date / /

N°

Pays ou organisation

Date / /

N°

**5 DEMANDEUR**

Nom ou dénomination sociale

**UNIVERSITE DE RENNES 1**

Prénoms

Forme juridique

N° SIREN

Code APE-NAF

Adresse

Rue :

**2, rue du Thabor**

Code postal et ville

**F-35065 RENNES**

Pays

**FRANCE**

Nationalité

**FRANCAISE**

N° de téléphone (facultatif)

N° de télécopie (facultatif)

Adresse électronique (facultatif)

**5 DEMANDEUR**

Nom ou dénomination sociale

Prénoms

Forme juridique

N° SIREN

Code APE-NAF

Adresse

Rue

Code postal et ville

Pays

Nationalité

N° de téléphone (facultatif)

N° de télécopie (facultatif)

Adresse électronique (facultatif)

**10 SIGNATURE DU DEMANDEUR**

**OU DU MANDATAIRE**

(Nom et qualité du signataire)

**Chantal GROSSET FOURNIER**

**Mandataire**

**422.5/PP.112**

**VISA DE LA PRÉFECTURE**  
**OU DE L'INPI**

**L. MARIELLO**

## UTILISATION DE SELS D'ONIUM FONCTIONNALISÉS EN TANT QUE SUPPORT SOLUBLE POUR LA SYNTHÈSE ORGANIQUE

5 La présente invention a pour objet l'utilisation de sels d'onium fonctionnalisés en tant que support soluble pour la synthèse organique.

Depuis l'introduction de la méthode de Merrifield pour la synthèse de peptides (Merrifield, 1963), les supports insolubles de type résines ont été introduits dans beaucoup de synthèses pour faciliter la purification des produits et plus particulièrement dans le domaine de la chimie combinatoire au cours de ces 10 dernières années (Thompson et al., 1996 ; Toy et al., 2000 ; P.; Seeberger et al., 2000 ; V., Krchnja'k et M., W. Holladay, 2002 ; Mütter et al., 1979 ; Han et al., 1995 ; Harris et al., 1992 ; Nicolaou et al., 2002 ; Kates et al., 2000). Quoique très efficace, la synthèse sur support solide souffre toujours d'un certain nombre de problèmes liés à la nature hétérogène des conditions de réactions. En effet, les comportements cinétiques non linéaires, les distributions inégales, les sites non accessibles aux réactifs, les problèmes de solvation, de synthèse pure posés par la phase solide ainsi que l'identification complexe des résines greffées restent des handicaps majeurs pour cette méthodologie.

15 Les inconvénients des supports solides ont conduit à l'exploration d'alternatives pour retrouver des conditions de réactions homogènes. De fait, l'utilisation des polymères solubles contourne les difficultés de la synthèse sur supports solides tout en conservant une grande partie de ses aspects positifs. La dénomination "Synthèse sur polymère soluble ou SPOS" est utilisée pour les réactions en phase liquide homogène réalisée sur un polymère fonctionnel soluble qui sert de groupement protecteur et dont les propriétés macromoléculaires facilite la purification des produits (Haag, 2001 ; Haag et al., 2002 ; Kim et al., 2000 ; Kim et al., 1996 ; Hovestad et al., 2000 ; Hodge, 1997 ; Frank et al., 1975 ; Han et al., 1997).

20 Ces méthodologies en phase-liquide évitent les difficultés de la synthèse en phase solide, par exemple le comportement cinétique non linéaire, la distribution (l'accès inégal aux sites d'interaction), les problèmes de solvation liés à la nature du support, et les conditions opératoires qui ne sont pas transposables de manière triviale entre les réactions organiques standards en solution et la phase solide. Cependant, en remplaçant les résines réticulées insolubles par des supports polymères solubles, les avantages du support solide sont préservés : conditions de réactions classiques en milieu homogène

30

mais aussi purification aisée des produits. De plus, les supports solubles présentent la possibilité d'analyse par les moyens classiques utilisés en chimie organique tels que les spectroscopies UV-visible, IRTF, et RMN aussi bien que la spectrométrie de masse à haute résolution. En outre, la chromatographie sur couches minces peut être employée pour le suivi des réactions sans exiger le clivage préliminaire du support (Mütter et al., 1979 ; Han et al., 1995 ; Harris, 1992), ce qui est un avantage de cette technologie. Une caractérisation rapide et efficace du support est un outil important, particulièrement pour les synthèses parallèle, combinatoire ou multiétape.

De la même façon qu'en phase solide, les supports solubles peuvent être séparés des molécules de faible poids moléculaire après chaque étape par ultrafiltration, dialyse, chromatographie préparative par exclusion (SEC), ou précipitation. Même si l'automatisation de ces techniques n'est pas aussi avancée qu'avec les résines, des progrès importants ont été faits ces dernières années. Les polymères utilisables comme supports solubles doivent être commercialement accessibles ou facilement préparés, être chimiquement stables, être correctement fonctionnalisés pour pouvoir accrocher une partie organique et être très solubles dans les solvants usuels. En général les polymères sont un mélange de molécules de différentes tailles qui ont des propriétés différentes. Les supports solubles devront avoir une polydispersité aussi proche de 1 que possible et une masse moléculaire assez élevée pour être cristallisés à la température ambiante. La plupart des polymères solubles utilisés ont des squelettes hydrocarbonés (polymères de Janda) ou alkyle polyéthers et plus particulièrement les polyéthylènes glycols (PEGs).

Jusqu'à maintenant, le polymère le plus utilisé comme support soluble en synthèse organique est le polyéthylène glycol monométhylé (MPEG 5000) ne contenant qu'une fonction OH ou diol et de ce fait a une faible charge spécifique (0,2 mmol OH/g) (Mutter et al., 1974 ; Mutter et al., 1975 ; Gravert et al., 1997 ; Toy et al., 2000). Plus récemment, des PEGs de plus grande charge spécifique ont été préparés, pouvant être purifiés par précipitation. Ces PEGs en forme d'étoile (Chang et al., 1999 ; Knischka et al., 2000 ; Reed et al., 2000) ou ramifiés (Benaglia et al., 1998 ; Annunziata et al., 2000) sur les positions terminales peuvent atteindre des charges spécifiques de 1 mmol de OH/g de polymère mais sont longs à préparer.

Les polymères linéaires portant des groupes fonctionnels sur chaque unité monomère, comme l'alcool polyvinylique (Elias, 1997), les polyacrylamides (Wellings et al., 1987 ; Ranucci et al., 1994) et les polymères préparés par ROMP ("ring opening metathesis polymerisation") (Barrett et al., 1999 ; Barrett et al., 2000 ; Barrett et al.,

2000) ont aussi été utilisés en SPOS. Ces polymères à forte charge spécifique sont d'utilisation problématique dans certains cas à cause de leur solubilité et stabilité limitées (Meier et al., 2001).

Aussi, des dendrimères parfaits (polyamidoamine, polysilane, polyester) ont-ils été utilisés comme supports en synthèse combinatoire. Ces supports solubles polymériques de grande charge spécifique théorique sont fragiles, de poids moléculaires relativement faibles et sont préparés par voie multiétape, ce qui limite leur utilisation en chimie combinatoire (Burgath et al., 2000).

Les polyéthers dendritiques aliphatiques (analogues ramifiés des PEGs) sont par contre chimiquement stables dans beaucoup de conditions de réaction et donc devraient être utiles comme supports polymères en synthèse organique. De plus, les propriétés chimiques de ces matériaux sont idéales pour la synthèse supportée en solution. Par ailleurs, la forme globulaire de ces polymères dendritiques peut favoriser leur purification par les techniques de membranes (dialyse et ultrafiltration). Les polyéthers aliphatiques dendrimériques contenant des unités 1-3 diol et 1-2 diol ont été préparés récemment en 6-7 étapes. Ils ont des charges spécifiques de 6-7 mmol de OH/g mais ils sont longs à préparer et de poids moléculaires relativement faibles (Jayaraman et al., 1998 ; Grayson et al., 1999 ; Haag et al., 2000).

Haag a rapporté récemment la synthèse contrôlée de polyglycérols dendritiques. Ces polyéthers polyols aliphatiques ont un squelette stable et sont facilement préparés en une étape à l'échelle de 1 kg (Haag et al., 2002). Ils ont des poids moléculaires pouvant atteindre 30 000 g/mole avec une polydispersité  $M_w/M_n \sim 1,5$ . La structure dendrimérique contient statistiquement des unités glycérol incorporées linéairement (OH primaires et secondaires) et des 1,2 diols terminaux. La densité totale de groupes fonctionnels atteint 13,5 mmol de OH/g de polymère dont environ 30% (4,1 mmol/g) sont des 1,2 diols terminaux facilement accessibles et qui peuvent être utilisés directement pour greffage d'aldéhydes ou de cétones sur ces polymères sous forme d'acétals. Ces polyglycérols dendritiques ont été utilisés en SPOS pour l'aménagement fonctionnel de cétones  $\omega$ -halogénées et pour le couplage de Suzuki. Un autre problème vient de leur structure : les fonctions OH à la périphérie utilisables pour la synthèse ne sont pas identiques, dans la mesure où il y a un mélange de OH secondaires et primaires qui n'auront pas la même réactivité et entraîneront donc des problèmes de sélectivité et probablement de réactivité secondaire.

Malgré les différents avantages présentés par les supports polymères solubles actuellement utilisés, les inconvénients liés à leur poids moléculaire élevé et à leur charge spécifique utilisable limitée sont de sévères handicaps à une utilisation généralisée. En effet, les PEGs les plus souvent utilisés pour la synthèse organique et la chimie combinatoire sur supports solubles ont des poids moléculaires compris entre 2000 et 10000 daltons et ne présentent qu'une charge spécifique comprise entre 0,1 et 1 mmol/g de polymère. L'analyse par spectroscopies RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  de ces polymères en solution est réalisable mais présente des difficultés car les signaux correspondant aux protons et aux carbones des PEGs ont une forte intensité par rapport aux signaux relatifs aux protons et carbones du substrat supporté. Des problèmes de viscosité des solutions sont aussi rencontrés à forte concentration. Les problèmes de purification de ces polymères sont aussi une sévère limitation à leur utilisation et à leur recyclage, en particulier dans une optique d'automatisation des synthèses.

Depuis quelques années, certains sels d'onium sous l'appellation "liquides ioniques" (Welton et al., 1999 ; Wasserscheid et al., 2000 ; Wasserscheid et Welton, 2003), moyennant un choix approprié des anions, sont de plus en plus utilisés en synthèse organique et en catalyse car ils présentent un certain nombre de propriétés physico-chimiques intéressantes et importantes telles que leur grande stabilité thermique, leur faible volatilité et leur tension de vapeur très faible, leur faible inflammabilité, leur fort pouvoir de solubilisation aussi bien des sels que des molécules organiques neutres et des polymères et enfin la possibilité d'un recyclage aisé.

Cependant, les sels d'onium décrits dans la littérature sont généralement synthétisés et utilisés en tant que tels pour leurs propriétés biologiques ou physiques (tensioactifs par exemple).

La présente invention a pour but de fournir une nouvelle utilisation des sels d'onium en tant que supports solubles pour la synthèse organique en phase homogène en présence d'au moins un solvant organique.

La présente invention a pour but de fournir de nouveaux supports solubles pour la synthèse organique en présence d'au moins un solvant, en remplacement des supports solubles de l'art antérieur tels que les PEG, lesdits nouveaux supports solubles étant plus faciles à préparer, à utiliser et à purifier, parfaitement définis et identifiés, moins coûteux et de fonctionnalisation aisée.

La présente invention a pour but de fournir de nouveaux supports solubles présentant une charge spécifique élevée et dont le recyclage est aisé.

La présente invention concerne l'utilisation d'un sel d'onium fonctionnalisé par au moins une fonction organique, en tant que support soluble, en présence d'au moins un solvant organique, pour la synthèse organique d'une molécule, en phase homogène, par au moins une transformation de ladite fonction organique, ledit sel d'onium permettant la libération de la molécule synthétisée,

ledit sel d'onium se présentant sous forme liquide ou solide à température ambiante, et répondant à la formule  $A_1^+$ ,  $X_1^-$ ,

dans laquelle : -  $A_1^+$  représente un cation,

-  $X_1^-$  représente un anion,

$A_1^+$  étant un cation fonctionnel ou polyfonctionnel, et/ou

$X_1^-$  étant un anion fonctionnel ou polyfonctionnel,

le sel d'onium étant tel que sous sa forme initiale, c'est-à-dire avant la première transformation de ladite fonction organique,  $A_1^+$  et  $X_1^-$  ne sont pas liés entre eux par une liaison covalente,

et lorsque l'anion et le cation portent respectivement une fonction organique, celles-ci ne peuvent pas réagir entre elles avant la première transformation de ladite fonction organique.

L'utilisation en tant que support soluble, donc en solution dans un solvant ou un mélange de solvants, de sels d'onium est démontrée dans le cadre de l'invention. Ceci n'était pas a priori évident compte tenu des connaissances sur ces sels. Sous forme d'halogénures, ils sont généralement peu solubles dans les solvants usuels utilisés en chimie organique. Par ailleurs, leur fonctionnalisation peut poser, a priori, des problèmes de chimiosélectivité à cause de la présence d'un groupement onium chargé positivement qui est sujet à la  $\beta$ -élimination ou à la déprotonation en  $\alpha$  en milieu basique.

L'expression "sel d'onium fonctionnalisé" désigne les sels d'ammonium, de phosphonium, de sulfonium, ainsi que tous les sels résultant de la quaternarisation d'une amine, d'une phosphine, d'une arsine, d'un thioéther ou d'un hétérocycle contenant l'un ou plusieurs de ces hétéroatomes, et portant au moins une fonction organique. Cette expression désigne aussi un sel d'onium dont le cation tel que défini ci-dessus n'est pas fonctionnalisé mais dont l'anion porte une fonction  $F_i$ . Cette expression peut également désigner un sel dont l'anion et le cation portent au moins une fonction organique.

L'expression "support soluble" désigne une molécule fonctionnelle polymère ou un sel servant d'"ancrage" pour effectuer, en solution, des transformations successives d'une molécule accrochée par la fonction. Cette ancre confère des propriétés à la molécule accrochée (donc finalement à l'ensemble formé par l'ancrage et la molécule accrochée) qui permettent de purifier aisément par lavage, évaporation ou toute autre technique. Ceci ne pourrait être fait facilement avec des molécules volatiles et/ou solubles dans les solvants usuels par exemple. En utilisant cette technique, on peut utiliser des excès de réactifs, par exemple, comme dans le cas des résines de Merrifield insolubles. Un support soluble doit par définition être soluble dans un solvant. Ceci confère l'avantage d'effectuer les réactions en solution et de pouvoir en suivre l'avancement à l'aide de techniques d'analyse classiquement utilisées dans le domaine de la chimie organique. Un support soluble doit également être récupérable à la fin des transformations. En d'autres termes, les molécules synthétisées sur ce support doivent pouvoir être facilement décrochées. Par ailleurs, le squelette du support soluble ne doit pas réagir avec les réactifs utilisés, les réactions ayant lieu sélectivement sur les fonctions accrochées sur le squelette de base.

L'expression "synthèse organique d'une molécule en phase homogène" désigne la ou les transformation(s) de la ou des fonctions chimiques portée(s) par ledit sel d'onium, suivie d'une réaction de clivage libérant la molécule recherchée en solution dans un solvant donné ou dans un mélange de solvants et le sel de départ ou un sel recyclable en le support de départ.

L'expression "cation fonctionnel" désigne un groupe moléculaire qui possède au moins une fonction chimique, ainsi qu'une tête portant une charge positive.

L'expression "anion fonctionnel" désigne un groupe moléculaire qui possède au moins une fonction chimique, ainsi qu'une tête portant une charge négative.

Les sels d'onium susmentionnés sont solubilisés dans un solvant organique ou dans un mélange de solvants organiques puis mis en présence d'un excès ou non de réactif. Ils sont alors utilisés comme supports solubles. Une autre propriété de ces sels est qu'ils ne sont pas solubles dans certains solvants usuels tels que l'éther, les alcanes ou les hydrocarbures par exemple. De plus, ils ont des tensions de vapeur extrêmement faibles et peuvent donc être placés sous un vide poussé sans pertes. Ces deux propriétés permettent l'utilisation d'un excès de réactif qui sera ensuite facilement éliminé par lavage, par extraction ou sous vide poussé comme dans le cas des réactions sur résines ou sur PEG. De très nombreuses transformations chimiques des sels d'onium

fonctionnels sont possibles. On peut utiliser ces sels comme des résines ou des polymères solubles.

La charge spécifique d'un support est définie par la quantité de réactif qui peut être supportée par gramme de support et s'exprime en mmol/g. Cela correspond en fait à ce que l'on pourrait appeler la fonctionnalité spécifique d'un support notée  $f$  que l'on pourra exprimer en millifonction par gramme (mf/g). Si le sel est monofonctionnel, la fonctionnalité spécifique ( $f$  exprimée en mf/g) sera égale à la charge spécifique exprimée en mmol/g. Si le sel porte  $n$  fois la même fonction, la fonctionnalité spécifique  $f$  sera égale à  $n$  fois la charge spécifique  $x$  du sel. Lorsque les sels d'onium sont en solution, ce qui est pratiquement toujours le cas, il faut adapter les notions définies ci-dessus. La molarité d'une solution sera exprimée en mol/l ou en mmol/ml. Connaissant la densité des solutions, il est alors facile de convertir en mmol/g de solution donnant ainsi des éléments précis sur la charge spécifique des solutions pour comparaison avec les résines de Merrifield ou les solutions de supports solubles de type polymères (PEG ou autres).

Si le sel porte  $n$  fois la même fonction, une solution contenant par exemple une millimole de ce sel par gramme aura une fonctionnalité spécifique  $f$  de  $n$  mf/g.

Les sels d'onium monofonctionnalisés tels qu'utilisés dans le cadre de la présente invention présentent une charge spécifique supérieure à  $1 \text{ mmol.g}^{-1}$  et pouvant atteindre jusqu'à  $7 \text{ mmol.g}^{-1}$ , à comparer avec celle du PEG 5000 qui est de  $0,2 \text{ mmol.g}^{-1}$ .

L'expression "transformation de la fonction organique" désigne la modification d'une fonction  $F_i$  par un ou plusieurs réactifs et/ou catalyseurs et/ou par activation physique (chauffage, micro-ondes, ultrasons, radiations  $h\nu$ , pression, électrochimie...).

L'expression "sel d'onium sous sa forme initiale" désigne le sel dans lequel la fonction organique initiale n'a pas encore subi de transformation, c'est-à-dire n'a pas encore été impliquée dans une réaction, cette fonction étant dans ce qui suit désignée par  $F_0$ .

L'expression "première transformation de la fonction organique" désigne la modification de la fonction organique initiale portée par le sel d'onium sous sa forme initiale et qui sera symbolisée dans ce qui suit par la modification de  $F_0$  en  $F_1$ .

Un sel dans lequel l'anion et le cation portent respectivement une fonction organique initiale nommée  $F_0$  et  $F'_0$ , et dans lequel l'anion et le cation ne réagissent pas ensemble avant la première transformation desdites fonctions organiques, est un sel dans lequel les fonctions  $F_0$  et  $F'_0$  sont chimiquement compatibles ou encore

chimiquement inertes l'une par rapport à l'autre. Ceci signifie donc que le sel en question est stable.  $F_0$  et  $F'_0$  pourront par contre réagir l'une sur l'autre sous l'effet d'une activation quelconque qui pourra être physique (radiations  $h\nu$ , micro-ondes, pression, chauffage...) ou chimique (catalyseur, autre réactif...)

5 Cette nouvelle façon de faire de la synthèse supportée est également nommée SOSSO pour Synthèse Organique Supportée sur Sel d'Onium (OSSOS en anglais pour Onium Salt Supported Organic Synthesis).

Une utilisation avantageuse selon l'invention est caractérisée en ce que le sel d'onium est purifié et/ou recyclé sous sa forme initiale après la libération de la molécule synthétisée.

10 Les procédés préférés de purification et/ou de recyclage utilisés sont notamment un procédé simple de lavage ou de recristallisation dans un solvant approprié.

Une utilisation avantageuse de la présente invention est caractérisée en ce que les cations et anions fonctionnels correspondent à une entité ionique, respectivement cationique  $Y^+-$  et anionique  $Z^-$ , liée, éventuellement par l'intermédiaire d'un bras, respectivement L et M, notamment un groupe alkyle ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, à au moins respectivement une fonction  $F_i$  et  $F'_i$ ,  $F_i$  variant de  $F_0$  à  $F_n$ ,  $F'_i$  variant de  $F'_0$  à  $F'_n$ , n étant un nombre entier variant de 1 à 20,

le cation fonctionnel  $A_1^+$  pouvant être représenté sous la forme  $Y^+-L-F_i$ , et

20 l'anion fonctionnel  $X_1^-$  sous la forme  $Z^--(M)_k-F'_i$ , k étant égal à 0 ou 1.

L'expression "entité ionique" désigne la partie du cation ou de l'anion, qui porte la charge, respectivement positive ou négative.

Les fonctions  $F_i$  et  $F'_i$  sont notamment choisies parmi les fonctions suivantes :

hydroxyle, acide carboxylique, amide, sulfone, amine primaire, amine secondaire, 25 aldéhyde, cétone, éthényle, éthyne, diényle, éther, époxyde, phosphine (primaire, secondaire ou tertiaire), azoture, imine, cétène, cumulène, hétérocumulène, thiol, thioéther, sulfoxyde, groupements phosphorés, hétérocycles, acide sulfonique, silane, stannane ou aryle fonctionnel, et toute fonction résultant d'une transformation des fonctions précédentes par voie chimique ou induite par activation thermique, 30 électrochimique, photochimique ou par toute autre technique physique telle que les irradiations micro-ondes, les ultrasons ou par pression.

Dans le terme " $Y^+-$ ", le tiret "-" représente la liaison éventuelle entre l'entité cationique et le bras L.

Dans le terme "Z-", le tiret "-" représente la liaison éventuelle entre l'entité anionique et le bras L.

Le terme "bras L" désigne une chaîne alkyle ou aralkyle ou alkaryle pouvant contenir un ou plusieurs hétéroatomes tels que l'azote, le phosphore, le soufre, l'oxygène, le silicium, l'étain, contenant entre 1 et 30 atomes de carbone, et ledit bras est notamment choisi parmi une chaîne alkyle contenant de 2 à 20 atomes de carbone et de 1 à 6 atomes d'oxygène ou d'azote.

Selon un mode de réalisation avantageux, le sel d'onium fonctionnalisé  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  utilisé dans le cadre de la présente invention est soluble dans un solvant organique.

Selon un mode de réalisation avantageux, le sel d'onium fonctionnalisé  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  utilisé dans le cadre de la présente invention est liquide à température ambiante.

Selon un mode de réalisation avantageux, le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  utilisé dans le cadre de la présente invention est solide à température ambiante et est liquéfiable dans une gamme de températures allant d'environ 25°C à environ 450°C, notamment d'environ 30°C à environ 150°C.

Une utilisation avantageuse de l'invention est caractérisée en ce que les fonctions organiques  $F_i$  et  $F'_i$  sont choisies parmi les fonctions classiques de la chimie organique, telles que les fonctions hydroxyle, acide carboxylique, amide, sulfone, amine primaire, amine secondaire, aldéhyde, cétone, éthényle, éthyneyle, diényle, éther, époxyde, phosphine (primaire, secondaire ou tertiaire), azoture, imine, cétène, cumulène, hétérocumulène, thiol, thioéther, sulfoxyde, groupements phosphorés, hétérocycles, acide sulfonique, silane, stannane ou aryle fonctionnel.

Une utilisation avantageuse de la présente invention est caractérisée en ce que le poids moléculaire du sel d'onium fonctionnalisé est inférieur à 1500 g.mol<sup>-1</sup>, notamment inférieur à 750 g.mol<sup>-1</sup>, et est de préférence compris de 130 à 500 g.mol<sup>-1</sup>.

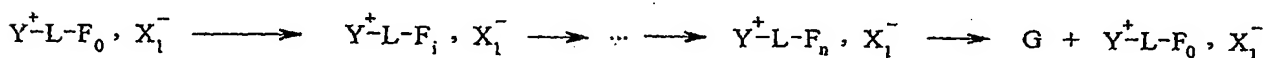
Pour assurer une bonne productivité du support, il est nécessaire que la masse moléculaire du sel soit la plus faible possible (en raison de la charge spécifique telle que définie précédemment). Ainsi, on utilise de préférence des anions de masse la plus faible possible comme les chlorures afin de pouvoir utiliser éventuellement des cations de masse plus élevée (voir tableau 17 plus loin représentant les variations de charge spécifique en fonction de la masse).

Une utilisation avantageuse de la présente invention est caractérisée en ce que  $A_1^+$  est un cation fonctionnel et en ce que  $X_1^-$  est un anion non fonctionnel.

L'expression "anion non fonctionnel" désigne un groupe moléculaire qui ne possède pas de fonction chimique, une partie de ce groupe portant une charge négative.

Ce mode de réalisation permet d'effectuer des réactions spécifiques sur la partie cationique du sel d'onium. On peut donc maîtriser la sélectivité et la réactivité qui pourrait être différente sur l'anion et le cation.

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, dans laquelle le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  a comme forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $X_1^-$ , pour l'obtention d'une molécule G, par transformation de ladite fonction initiale  $F_0$  selon le schéma



L étant tel que défini ci-dessus,

ladite molécule G étant obtenue par clivage au niveau de la fonction  $F_n$ ,

et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $X_1^-$ , après la libération de G.

Les réactions utilisées pour la libération de G par clivage sont notamment les suivantes : transestérification, transamidation, réduction, lactonisation, lactamisation, cyclisation décrochante et couplage décrochant.

Une utilisation avantageuse de l'invention est caractérisée en ce que le cation fonctionnel  $A_1^+$  est choisi parmi les cations pyridinium, imidazolium, ammonium, phosphonium ou sulfonium, cycliques ou non, substitués ou non, et de préférence ammonium ou phosphonium.

Une utilisation avantageuse selon l'invention est caractérisée en ce que le cation fonctionnel  $A_1^+$  est choisi parmi les cations ammonium quaternaire, cycliques ou non.

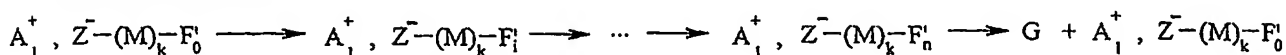
Une utilisation avantageuse selon l'invention est caractérisée en ce que  $X_1^-$  est un anion fonctionnel et  $A_1^+$  est un cation non fonctionnel.

L'expression "cation non fonctionnel" désigne un groupe moléculaire qui ne possède pas de fonction chimique, une partie de ce groupe portant une charge positive.

Ce mode de réalisation permet d'effectuer des modifications fonctionnelles uniquement sur la partie anionique.

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, dans laquelle le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  a comme forme initiale  $A_1^+$ ,  $Z^-(M)_k-F_0$ ,

pour l'obtention d'une molécule G, par transformation de ladite fonction initiale  $F'_0$  selon le schéma



k et M étant tels que définis ci-dessus,

ladite molécule G étant obtenue par clivage de la fonction  $F'_n$ ,

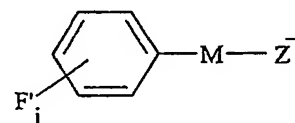
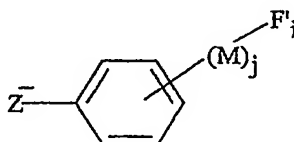
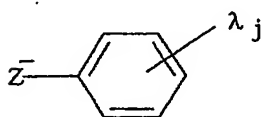
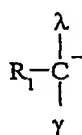
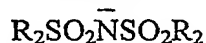
et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $A_1^+, Z^-(M)_k-F'_0$ , après la libération de G.

Les réactions utilisées pour la libération de G par clivage sont notamment les suivantes : transestérification, transamidation, réduction, lactonisation, lactamisation, cyclisation décrochante et couplage décrochant.

Une utilisation avantageuse de l'invention est caractérisée en ce que  $X_1^-$  est choisi parmi :

- la famille des phosphates :  $R_1PO_4^{2-}$ ,  $R_1R_2PO_4^-$ ,
- la famille des sulfates :  $R_1SO_4^-$ ,
- la famille des sulfonates :  $R_1SO_3^-$ ,
- la famille des carboxylates :  $R_1CO_2^-$ ,

ou parmi les anions suivants :



$Z^-$ , M et  $F'_i$  étant tels que définis ci-dessus,  $Z^-$  représentant notamment  $O^-$ ,  $SO_3^-$ ,  $CO_2^-$ ,  $R_1PO_3^-$  ou  $R_1PO_2^-$ ,

j représentant un nombre entier compris de 1 à 5,

$R_1$  et  $R_2$  pouvant représenter indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle fonctionnel, un groupe vinyle ou alcynyle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou pouvant représenter un groupement aryle fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

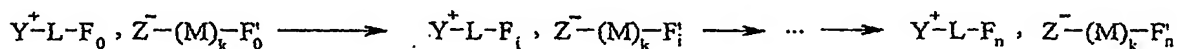
$\gamma$  et  $\lambda$  représentant un groupe électroattracteur, notamment choisi parmi les groupes :  $CO_2R'_1$ ,  $SO_2R'_1$ , CN,  $NO_2$ ,  $P(O)(OR'_1)_2$ ,  $C(O)R'_1$  et  $SO_3R'_1$ ,

$R'_1$  représentant un groupe alkyle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

Une utilisation avantageuse selon l'invention est caractérisée en ce que  $A_1^+$  est un cation fonctionnel et  $X_1^-$  est un anion fonctionnel.

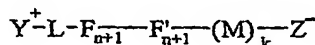
Ce mode de réalisation permet d'effectuer des transformations en parallèle ainsi que la réaction intra- ou intermoléculaire d'une fonction de  $A_1^+$  avec une fonction de  $X_1^-$ .

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, dans laquelle le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  a comme forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $Z^--(M)_k-F'_0$ , pour l'obtention d'une molécule G, par transformation desdites fonctions initiales  $F_0$  et  $F'_0$  selon le schéma



L, k et M étant tels que définis ci-dessus,

et par réaction de  $F_n$  sur  $F'_n$  dans le sel d'onium fonctionnalisé  $Y^+-L-F_n$ ,  $Z^--(M)_k-F'_n$  conduisant à la formation d'un sel interne de formule :



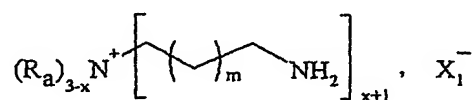
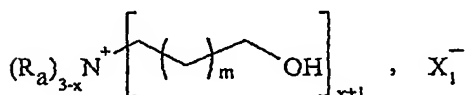
ladite molécule G étant obtenue par clivage du sel interne susmentionné et correspondant à la formule  $F_{n+2}-F'_{n+2}$ ,

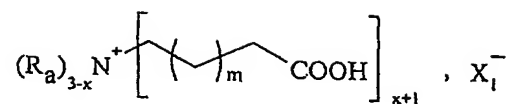
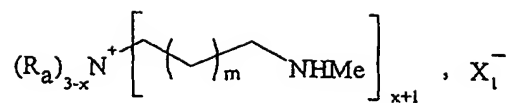
et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $Z^--(M)_k-F'_0$ , après la libération de G.

Ce mode de réalisation permet d'effectuer des réactions intramoléculaires.

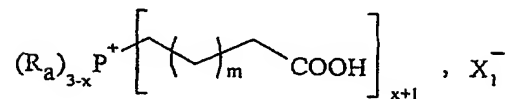
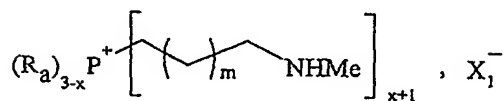
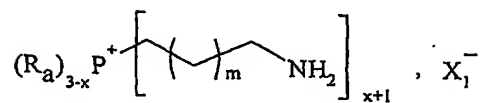
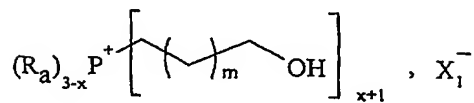
L'expression "sel interne" désigne une entité portant simultanément au moins un groupe chargé positivement et un groupe chargé négativement, distants d'au moins 2 atomes reliés par des liaisons covalentes.

Une utilisation selon la présente invention est caractérisée en ce que le sel d'onium est choisi parmi les sels suivants :

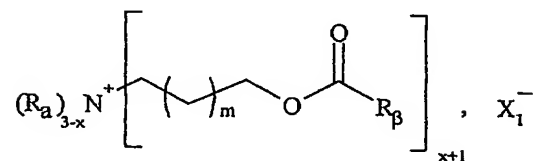
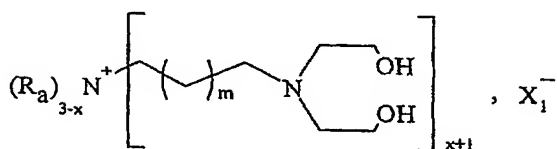




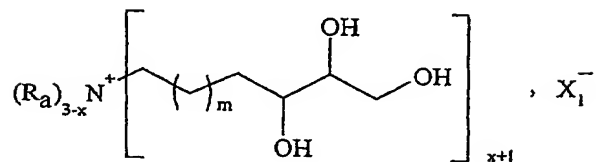
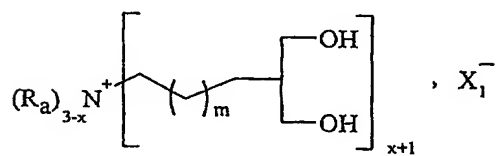
5



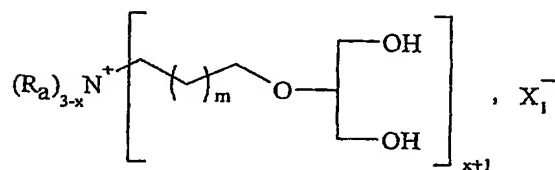
10



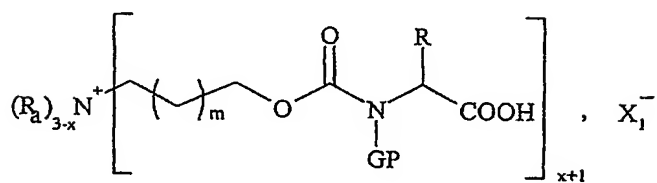
15



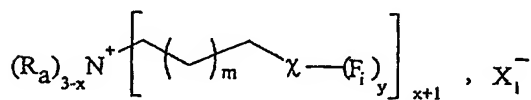
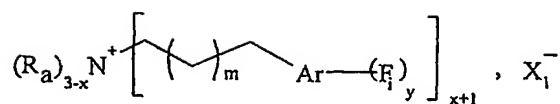
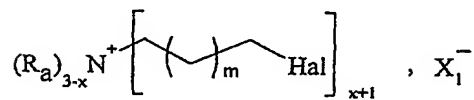
20



25



30



R représentant un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, alkaryle ou aralkyle, fonctionnel ou non, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, fonctionnel ou non, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

x représentant un nombre entier compris de 0 à 3,

5 y représentant un nombre entier compris de 1 à 5,

Ar représentant un noyau aromatique fonctionnel ou polyfonctionnel,

F<sub>i</sub> étant tel que défini précédemment,

Hal représentant un atome d'halogène, notamment choisi parmi le chlore, le brome et l'iode,

10  $\chi$  représentant un carbocycle ou un hétérocycle fonctionnel,

X<sub>1</sub><sup>-</sup> étant choisi parmi : NTf<sub>2</sub><sup>-</sup>, PF<sub>6</sub><sup>-</sup>, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>, Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>, I<sup>-</sup>, CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, MeSO<sub>4</sub><sup>-</sup>, EtSO<sub>4</sub><sup>-</sup>, MeSO<sub>3</sub><sup>-</sup>, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, pMeC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>,

m étant un nombre entier compris de 0 à 20,

15 R<sub>β</sub> représentant un groupe diényle, vinyle, substitué ou non, alkyle fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou aryle fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, alcynyle substitué ou non, et étant notamment un groupe alkylvinyle, alkylalcynyle, alkylaryle, alkyldiényle, alkylmalonyle, acyle,

et R<sub>α</sub> représentant un groupe alkyle ramifié ou non comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, notamment un groupe éthyle, propyle, butyle, pentyle, hexyle, heptyle ou octyle.

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, caractérisée en ce que le ou les solvant(s) utilisé(s) est un solvant aprotique, choisi parmi :

25 - les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est inférieure ou égale à 2, tels que les alcanes, les carbures aromatiques comme le benzène, le toluène ou le xylène,

- les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est comprise entre environ 2 et 15, tels que les éthers, les halogénobenzènes ou le dichlorométhane, et

- les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est supérieure à 15, tels que l'acétonitrile, le nitrométhane, le DMF ou la diméthylacétamide.

30 On utilise souvent la constante diélectrique  $\epsilon$  et/ou le moment dipolaire pour caractériser la polarité d'un solvant. Plus récemment, le paramètre de Dimroth-Reichardt E<sub>T</sub><sup>N</sup> a été proposé pour mieux décrire la polarité des solvants (Reichardt, 1988).

Les solvants avantageusement utilisés dans l'invention sont le toluène, le dichlorométhane, le THF, l'acétonitrile et le DMF.

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, pour la synthèse organique, en continu, en discontinu, combinatoire, ou  
5 parallèle, et/ou pour la préparation de banques de produits.

Les avantages de l'utilisation des sels d'onium susmentionnés sont les suivants :

– de très nombreux sels d'onium fonctionnels sont connus, facilement accessibles et certains sont commerciaux ;

– les modifications fonctionnelles des sels d'onium sont généralement simples et  
10 facilement réalisables selon des méthodes décrites dans la littérature ; si elles n'existent pas, elles pourront être mises au point à partir des connaissances en chimie organique ;

– les réactions ont lieu en phase homogène, ce qui implique que toutes les connaissances de la réactivité en chimie organique, organométallique et catalytique sont applicables ; de plus, toutes les techniques d'analyse, incluant les RMN  $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ ,  $^{19}\text{F}$ ,  
15  $^{31}\text{P}$ ,  $^{11}\text{B}$ ,  $^{15}\text{N}$  etc..., la CLHP, l'IRTF, l'UV-visible, la fluorescence, les techniques électrochimiques, l'électrophorèse, la spectrométrie de masse etc..., peuvent être utilisées dans les conditions normales sans complications particulières ;

– les réactions sont réalisées aux concentrations habituelles de 0,5 à 1 mole par litre (voir beaucoup plus) ce qui représente un énorme avantage en terme de charge  
20 spécifique ;

– la purification des intermédiaires est généralement facile ;

– le recyclage de ces supports est aisé ;

– les solutions de sels dans les solvants habituels sont facilement transférables à l'aide des techniques de seringue et/ou de pompage ;

– les solutions de sels d'onium dans les solvants organiques se prêtent aisément  
25 aux techniques de partition et donc aux techniques de synthèse en parallèle ou combinatoire ; des bibliothèques de produits peuvent donc être facilement synthétisées ;

– les réactivités et les sélectivités dépendent de la nature de l'anion ou du cation ;

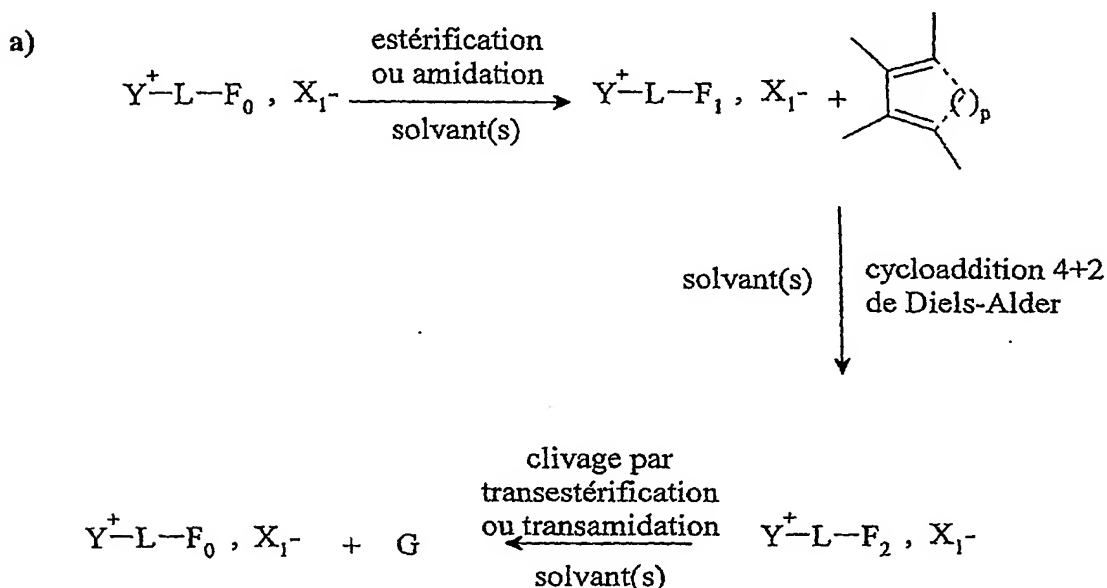
– la montée en échelle ("scale up") ne pose pas de problèmes ce qui présente un  
30 avantage majeur par rapport aux résines et aux polymères solubles ;

– une analogie est facilement établie entre cette nouvelle technologie et les techniques de synthèse sur résines de type Merrifield ou sur polymères solubles de type PEG, PG ou JANDA ; ces sels d'onium peuvent être fonctionnalisés comme les résines de Wang, Rink, silylalkyle, carbonate, carboxylique, formyle, hydroxyle, amino, oxime

etc... ou les polymères fonctionnalisés mais sont d'une utilisation beaucoup plus aisée et avantageuse ;

– ils sont beaucoup moins coûteux ; cet avantage économique est très important car de nature à ouvrir un marché de substitution de grande ampleur.

La présente invention concerne également une utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de réactions de cycloaddition, de préférence pour la mise en œuvre de la réaction de Diels-Alder, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



p étant un nombre entier variant de 0 à 2,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini précédemment, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle éventuellement fonctionnel, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

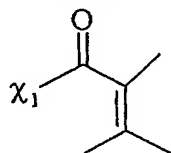
$\text{X}_1^-$  étant tel que défini précédemment, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CF}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_4^-$ ,  $\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

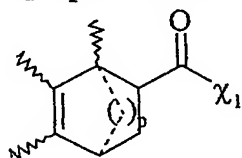
–  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

–  $F_1$  répond à la formule suivante :



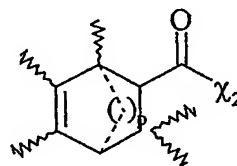
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

–  $F_2$  répond à la formule suivante :



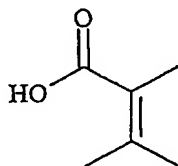
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

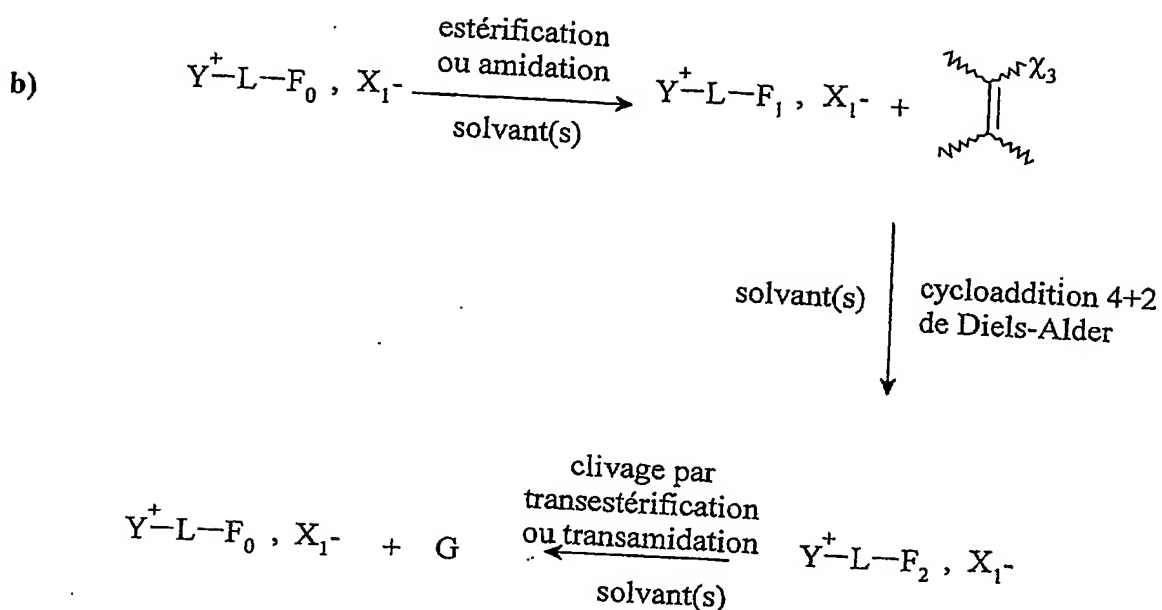
G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

la réaction d'estérification ou d'amidation dans ce schéma réactionnel étant effectuée par addition de l'acide carboxylique de formule suivante :



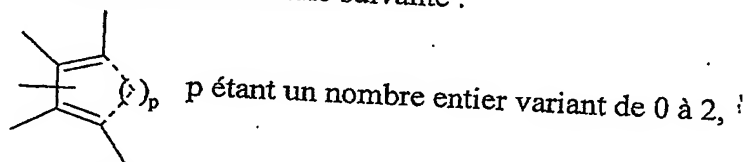


$Y^+$ ,  $L$  et  $X_1^-$  étant tels que définis précédemment,  
 le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, ou un mélange de ces solvants,

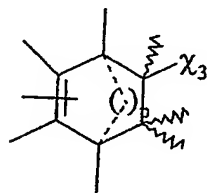
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  représente toute fonction permettant d'agrafer un diène-1,3, et est notamment choisie parmi les fonctions carbonyles, amines, alcoxy, silanes, stannanes et boranes, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

–  $F_1$  répond à la formule suivante :

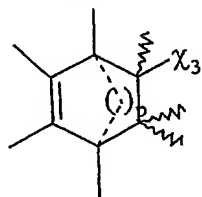


–  $F_2$  répond à la formule suivante :



$X_3$  représentant un groupement électroattracteur, notamment choisi parmi les groupes cyano, alkoxy-carbonyl, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, acyle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, benzoyl, sulfonyl, dialkoxyphosphonyl comprenant de 1 à 10 atomes de carbone,

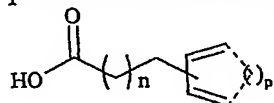
G répondant à la formule suivante :



$\chi_3$  étant tel que défini ci-dessus.

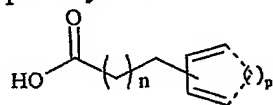
Le passage de  $F_0$  à  $F_1$  s'effectue de la façon suivante :

— par estérification entre le composé de formule  $Y^+-L-OH$ ,  $X_1^-$  et le composé de formule



ou l'un de ses dérivés tels qu'un chlorure d'acide  
pour obtenir le composé suivant :  $Y^+-L-O-C(=O)-(CH_2)_n-C_6H_4$ ,  $X_1^-$

— par acylation entre le composé de formule  $Y^+-L-NH_{R_f}$ ,  $X_1^-$  et le composé de formule

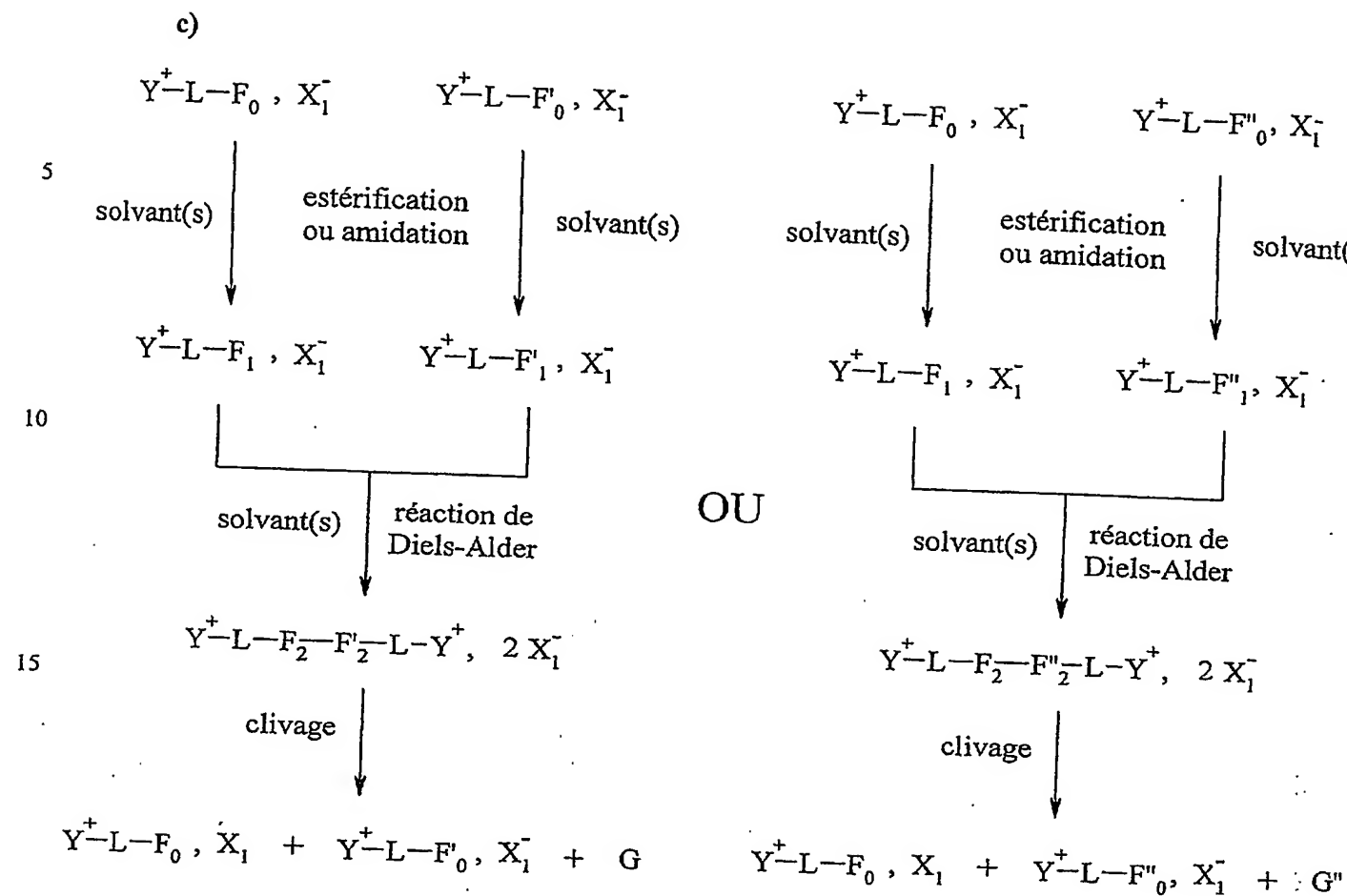


ou l'un de ses dérivés tels qu'un chlorure d'acide  
pour obtenir le composé suivant :  $Y^+-L-N_{R_f}-C(=O)-(CH_2)_n-C_6H_4$ ,  $X_1^-$

Le produit de formule  $Y^+-L-C(=O)O-(CH_2)_n-C_6H_4$ ,  $X_1^-$  s'obtient par estérification  
des alcools de formule  $HO-(CH_2)_n-C_6H_4$  avec  $Y^+-L-COOH$ ,  $X_1^-$  ou  $Y^+-L-COCl$ ,  $X_1^-$

Le produit de formule  $Y^+-L-C(=O)N_{R_f}-(CH_2)_n-C_6H_4$ ,  $X_1^-$  s'obtient par acylation des  
amines de formule  $HN_{R_f}-(CH_2)_n-C_6H_4$  avec  $Y^+-L-COOH$ ,  $X_1^-$  ou  $Y^+-L-COCl$ ,  $X_1^-$

$n$ ,  $R_f$ ,  $p$ ,  $X_1^-$ ,  $Y$  et  $L$  étant tels que définis précédemment,

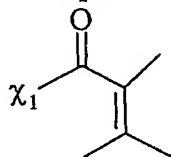


$Y^+$ ,  $L$  et  $X_1^-$  étant tels que définis précédemment,  
 le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F'_0$ ,  $F''_0$ ,  $F_1$ ,  $F'_1$ ,  $F''_1$ ,  $F_2$ ,  $F'_2$  et  $F''_2$  étant telles que définies ci-dessous :

- $F_0$  et  $F'_0$  correspondent respectivement à un groupe  $-\chi_1H$  et  $-\chi'_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  et  $\chi'_1$ , identiques ou différents, représentent un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,
- $F''_0$  correspond à une fonction  $-\text{COOH}$  ;

- F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

5

- F'<sub>1</sub> répond à la formule suivante :

p étant un nombre entier variant de 0 à 2,

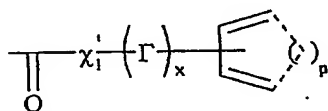
$\chi'_1$  étant tel que défini ci-dessus,

x étant égal à 0 ou 1,

$\Gamma$  représentant une chaîne alkyle comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, alkaryle, aralkyle, aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

10

- F''<sub>1</sub> répond à la formule suivante :

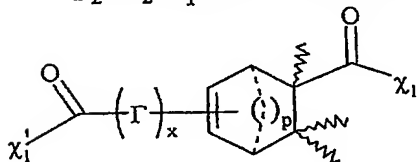


p, x et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

$\chi'_1$  étant tel que défini ci-dessus,

15

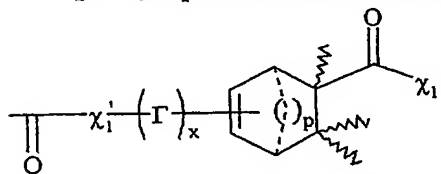
- F<sub>2</sub>-F'<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



p,  $\chi_1$ ,  $\chi'_1$ , x et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

20

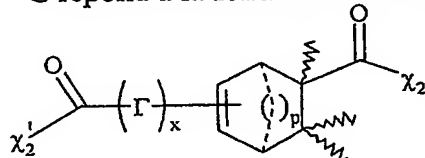
- F<sub>2</sub>-F''<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



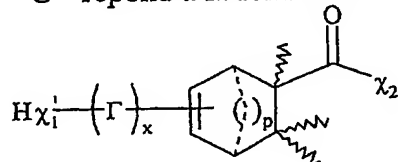
p,  $\chi_1$ ,  $\chi'_1$ , x et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

25

- G répond à la formule suivante :



- G'' répond à la formule suivante :

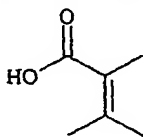


30

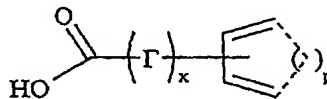
$\chi_2$  et  $\chi'_2$ , identiques ou différents, représentent soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

Dans le dernier schéma réactionnel (cas c) :

– le passage de  $F_0$  à  $F_1$  s'effectue par estérification ou amidation de l'acide carboxylique de formule

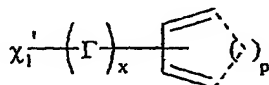


– le passage de  $F'_0$  à  $F'_1$  s'effectue par estérification ou amidation de l'acide carboxylique de formule



$\Gamma$ ,  $x$  et  $p$  étant tels que définis ci-dessus,

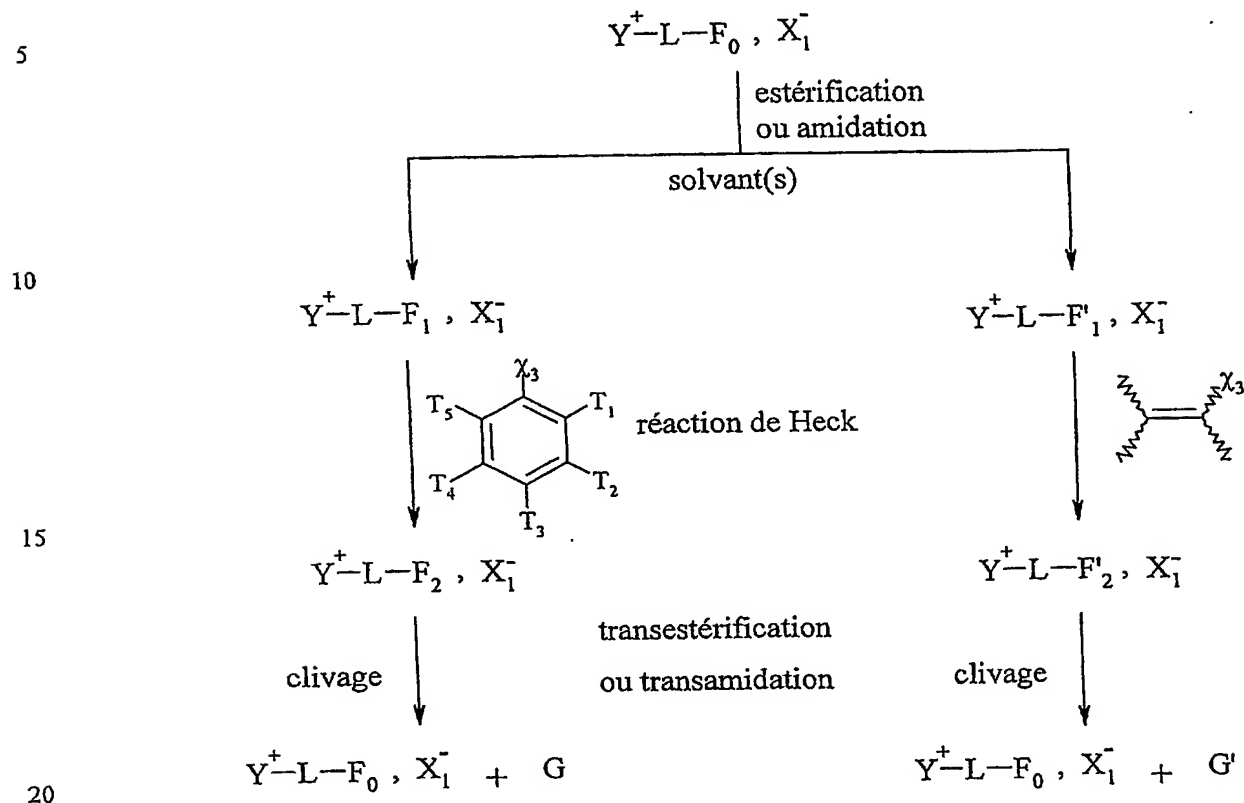
– le passage de  $F''_0$  à  $F''_1$  s'effectue par l'addition du composé de formule



$\Gamma$ ,  $x$ ,  $p$  et  $\chi'_1$  étant tels que définis ci-dessus.

La présente invention concerne l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de réactions de couplage comme les réactions de Heck, de Suzuki, de Sonogashira ou d'Ullmann.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$Y^+$ — représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, tricyclohexylalkylphosphonium, N-méthyl-N'-alkylimidazolium, N-alkylpyridinium, diméthylalkylsulfonium, diéthyl-alkylsulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

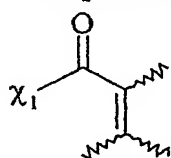
$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$ ,  $F'_1$ ,  $F_2$  et  $F'_2$  étant telles que définies ci-dessous :

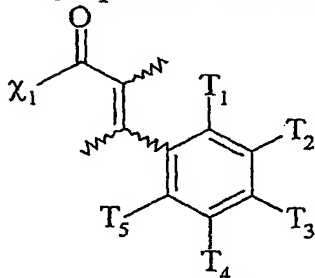
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



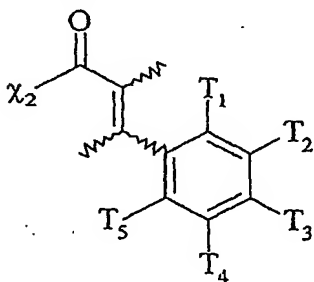
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

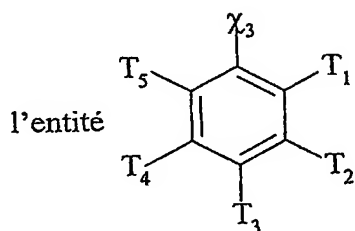
G répondant à la formule suivante :



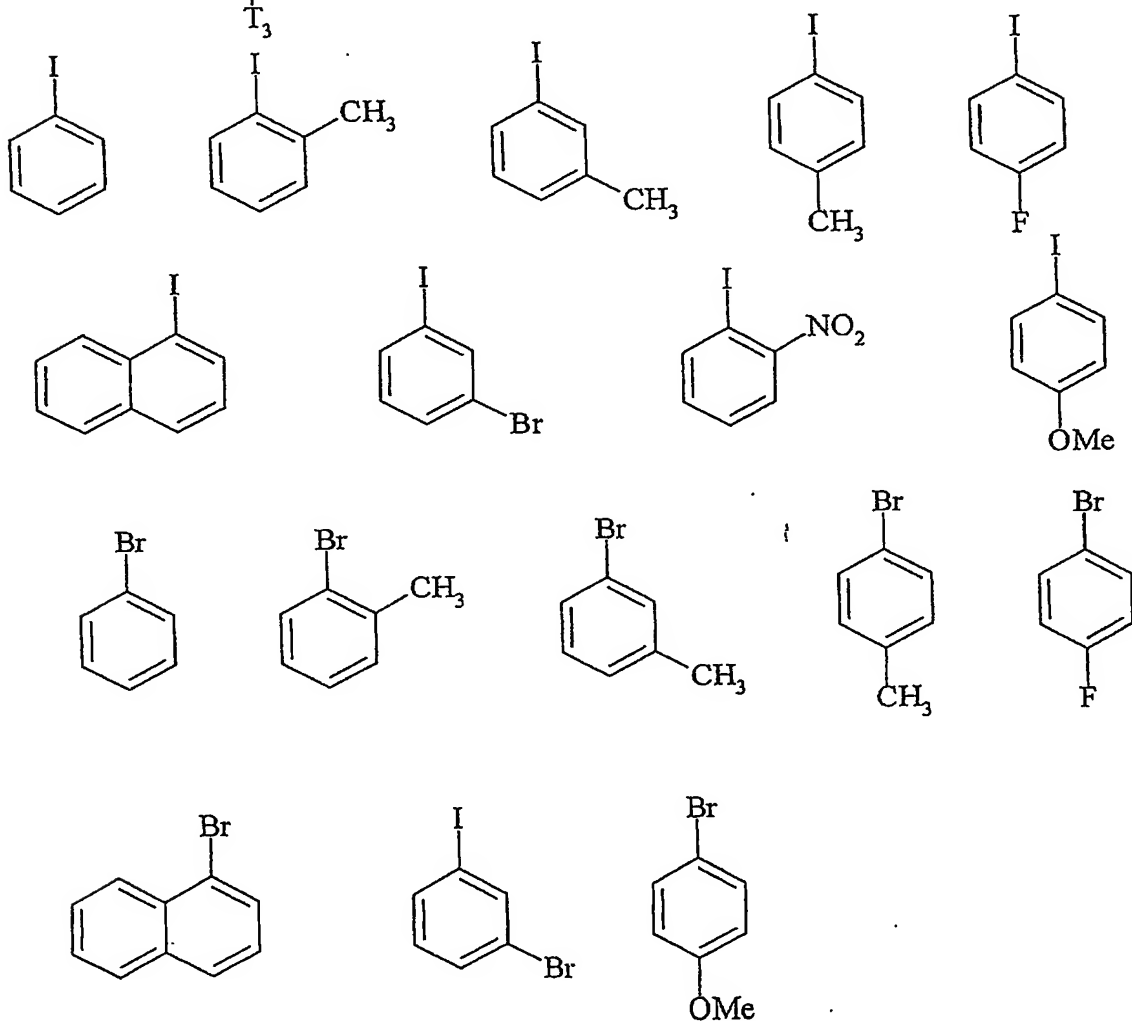
dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\chi_3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures I, Cl et Br, les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

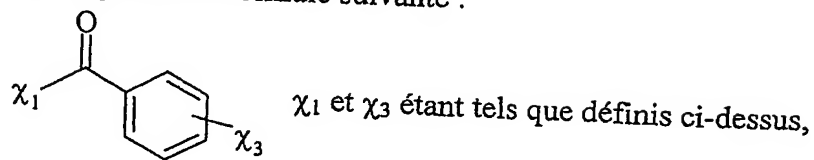
$T_1$ ,  $T_2$ ,  $T_3$ ,  $T_4$  et  $T_5$  représentant indépendamment les uns des autres un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, ou un groupe fonctionnel notamment choisi parmi  $\text{NO}_2$ , CN, COOR, OR, COR, NHCOR,  $\text{NRR}''$ ,  $\text{SO}_2\text{R}$ , I, Br, R et  $\text{R}''$  représentant indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,



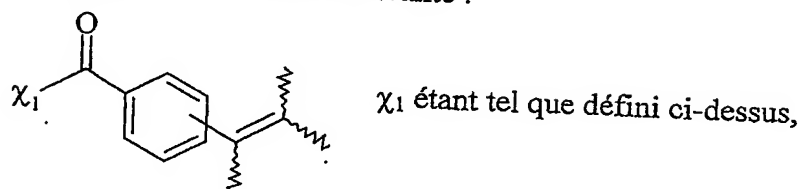
représentant notamment les groupes suivants :



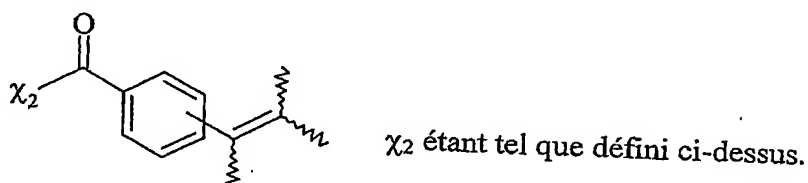
- $F'_1$  répond à la formule suivante :



- $F'_2$  répond à la formule suivante :

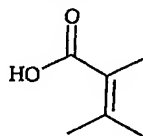


- $G'$  répondant à la formule suivante :

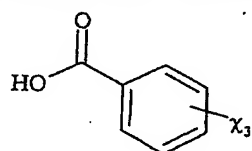


La partie gauche du schéma réactionnel ci-dessus correspond à la fixation du reste acrylique sur le support et la partie droite du schéma ci-dessus correspond à la fixation du reste aryle sur le support.

Le passage de  $F_0$  à  $F_1$  s'effectue par l'estérification de l'acide carboxylique de formule



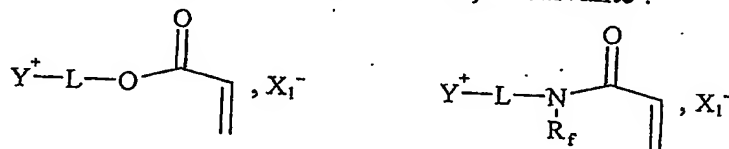
Le passage de  $F'_0$  à  $F'_1$  s'effectue par l'estérification de l'acide carboxylique de formule



$\chi_3$  étant tel que défini ci-dessus.

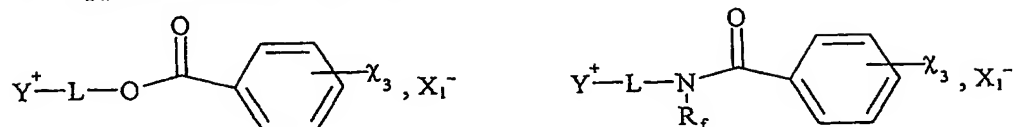
La réaction de Heck peut être effectuée de trois façons différentes :

- en supportant la partie acrylique de la façon suivante :



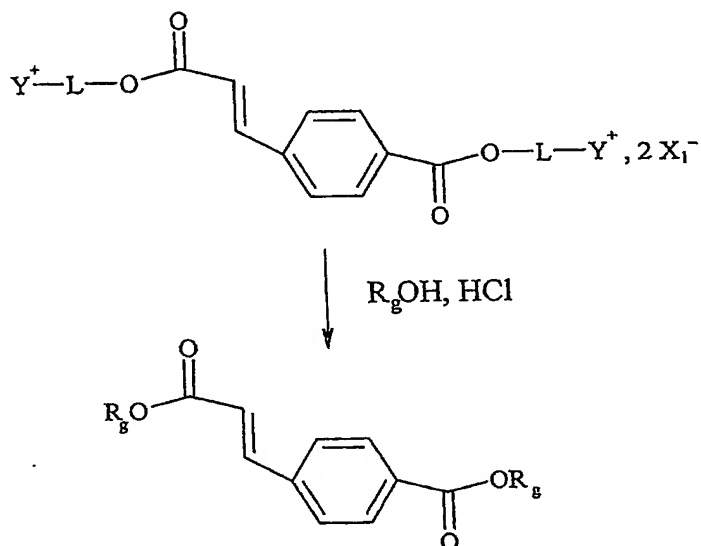
$Y^+$ ,  $X_1^-$ ,  $L$  et  $R_f$  étant tels que définis ci-dessus,

— en supportant la partie arylique de la façon suivante :



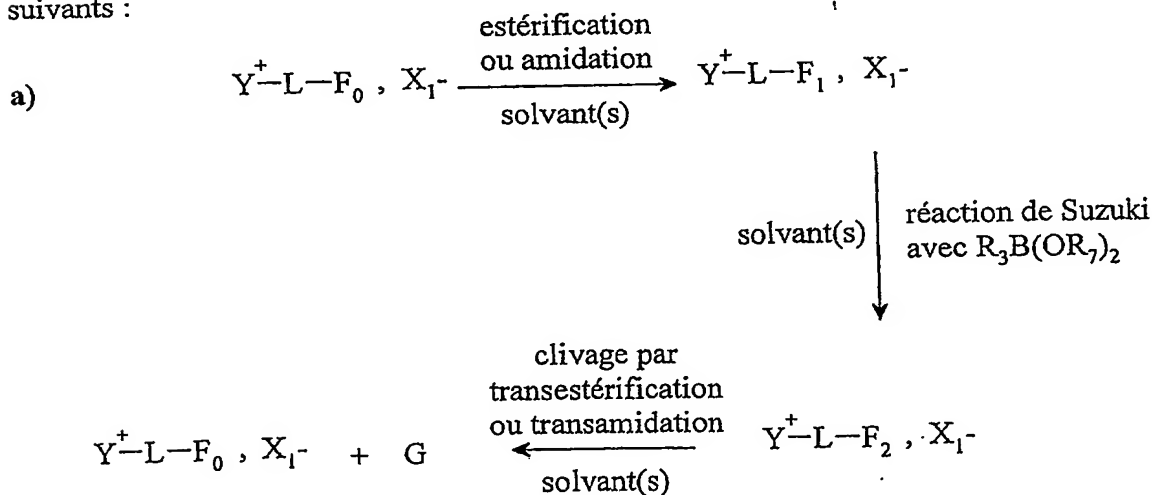
$Y^+$ ,  $X_1^-$ ,  $L$ ,  $R_f$  et  $\chi_3$  étant tels que définis ci-dessus,

— en supportant les parties acrylique et arylique notamment de la façon suivante :



$Y^+$ ,  $X_1^-$ ,  $L$  et  $R_g$  étant tels que définis ci-dessus.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus pour la mise en œuvre du couplage de Suzuki, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$R_3$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthylnyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

$R_7$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, ramifié ou linéaire ou un groupe cycloalkyle comprenant de 1 à 12 atomes de carbone,

5  $Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

10 L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

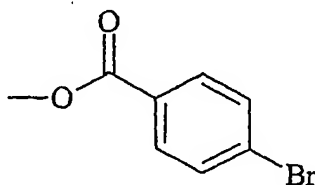
15  $X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

20 le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

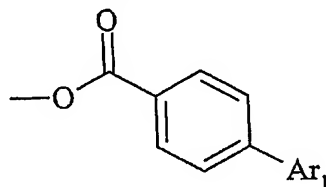
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessus :

–  $F_0$  est de la forme  $-\chi_1H$ ,  $\chi_1$  représentant un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

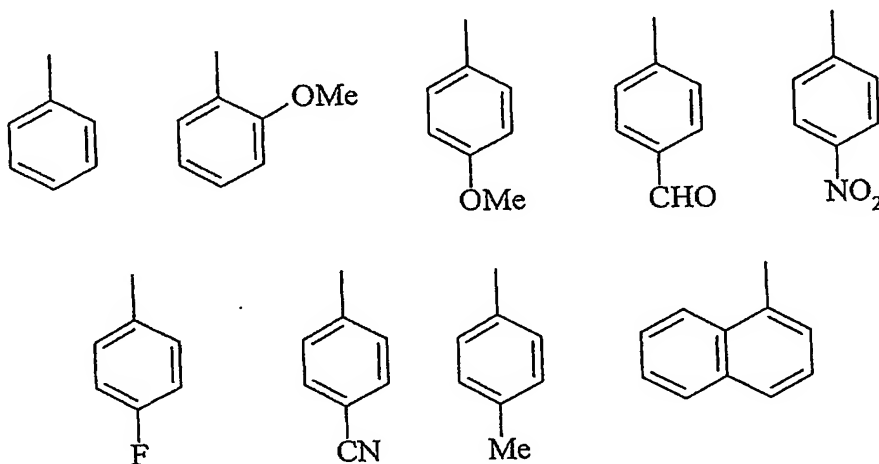
25 –  $F_1$  est de la forme  $-R_e-\chi$ ,  $R_e$  représentant un groupe aromatique ou hétéroaromatique comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi$  représentant un groupe partant choisi de préférence parmi  $Cl$ ,  $Br$ ,  $I$ ,  $OTf$ ,  $O-CO_2R^5$  ou  $OSO_3-R^5$ ,  $R^5$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $F_1$  répondant de préférence à la  
30 formule suivante :



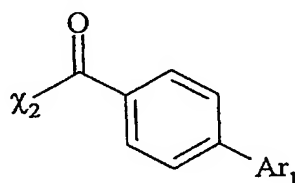
—  $F_2$  est de la forme  $-R_e-R_2$ ,  $R_e$  étant tel que défini ci-dessus et  $R_2$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthyne, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,  $F_2$  répondant de préférence à la formule suivante :



$Ar_1$  représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :



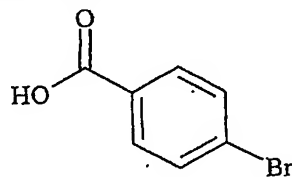
la molécule G étant de la forme  $R_2-R_3$ ,  $R_2$  et  $R_3$  étant tels que définis ci-dessus, et répond notamment à la formule suivante :



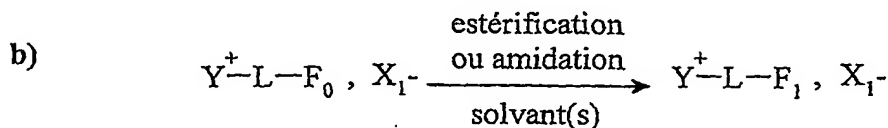
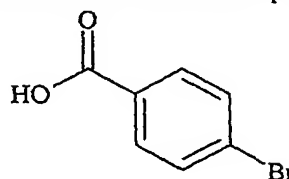
dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$Ar_1$  est tel que défini ci-dessus.

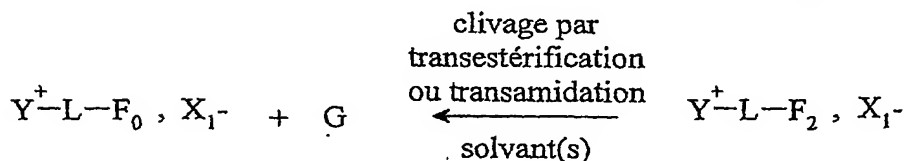
Lorsque  $F_0$  représente un groupe  $-OH$ , on obtient la fonction  $F_1$  par estérification notamment avec l'acide carboxylique de formule



Lorsque  $F_0$  représente un groupe  $-NR_4H$ , on obtient la fonction  $F_1$  par amidation notamment avec l'acide carboxylique de formule



solvant(s)    réaction de Suzuki  
avec  $R_2X$



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

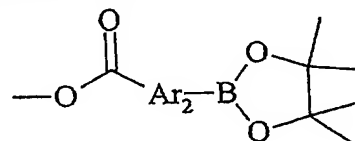
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

$R_2$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthyne, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

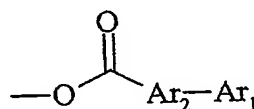
–  $F_0$  est de la forme  $-\chi_1 H$ ,  $\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

–  $F_1$  est de la forme  $-R_q-B(OR_7)_2$ ,  $R_7$  étant tel que défini ci-dessus, et  $R_q$  correspondant à un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, hétéroaryle comprenant de 4 à 20 atomes de carbone, éthényle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, diényle comprenant de 3 à 20 atomes de carbone, allyle comprenant de 3 à 20 atomes de carbone, éthynyle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, substitués ou non,  $F_1$  répondant de préférence à la formule suivante :

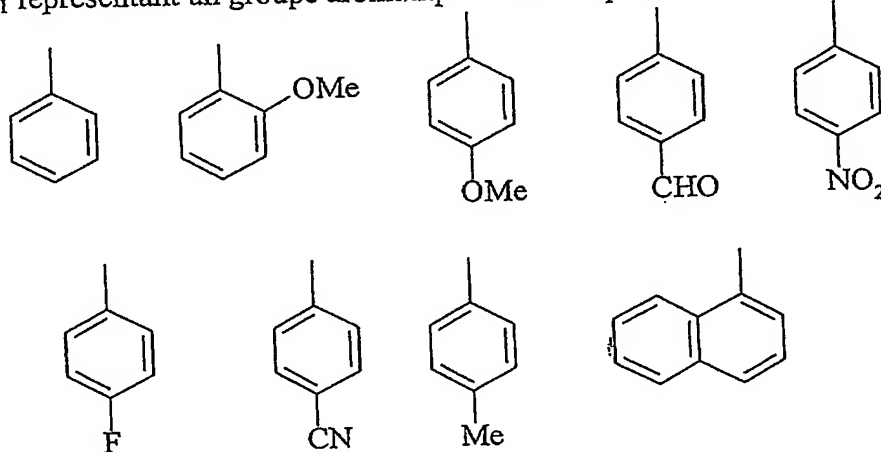


$Ar_2$  correspondant à un groupe aryle substitué ou non comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

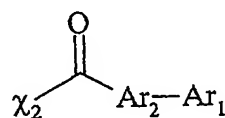
–  $F_2$  est de la forme  $-R_q-R_e$ ,  $R_q$  et  $R_e$  étant tels que définis ci-dessus,  $F_2$  répondant de préférence à la formule suivante :



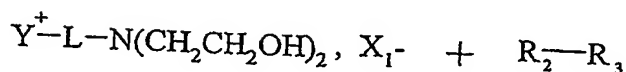
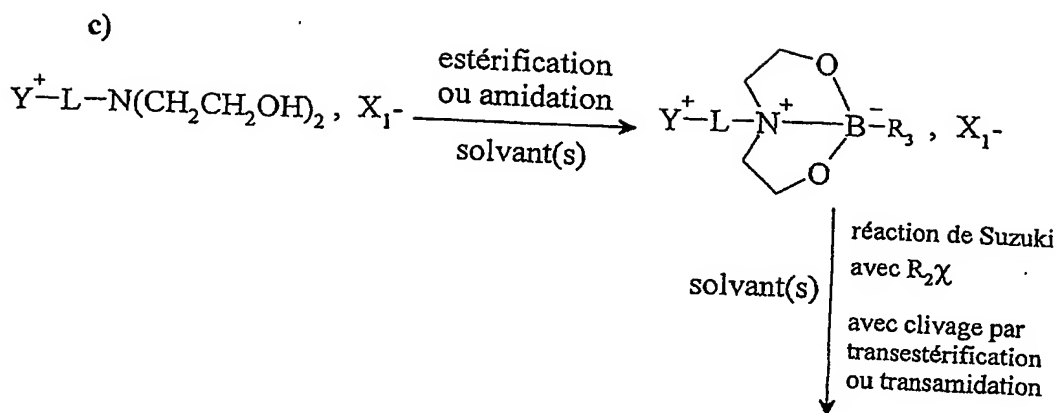
$Ar_1$  représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :



la molécule G étant de la forme  $R_2-R_3$ ,  $R_2$  et  $R_3$  étant tels que définis ci-dessus, et répondant notamment à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$ ,  $Ar_1$  et  $Ar_2$  sont tels que définis ci-dessus,



$Y^+$ ,  $L$ ,  $X_1^-$ ,  $R_2$  et  $R_3$  étant tels que définis ci-dessus,

$R_3$  étant de préférence un groupe phényle,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants.

Le mode de réalisation a) correspond au cas où l'halogénure d'aryle est supporté et où l'acide boronique est libre.

Le mode de réalisation b) correspond au cas où l'acide boronique est supporté et où l'halogénure d'aryle est libre.

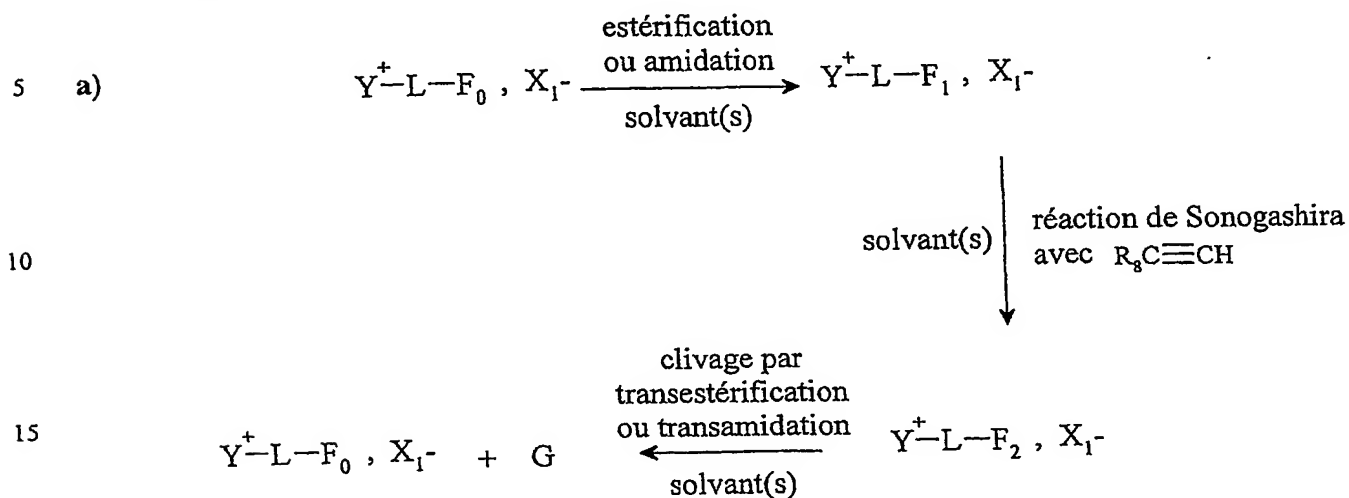
Les modes de réalisation a), b) et c) permettent de purifier facilement les produits de couplage sous forme de sels. En particulier, il est facile d'éliminer les produits d'homocouplage qui ne sont pas des sels par simple lavage avant transestérification.

Les avantages de ces différents modes de réalisation sont les suivants :

- les réactions sur support soluble se prêtent aux techniques de la chimie combinatoire et de la synthèse parallèle ;

- ces supports sont faciles à purifier car ce sont des sels insolubles dans un certain nombre de solvants ; ils peuvent donc être lavés et/ou recristallisés ; en particulier, dans le cas de la réaction de Suzuki, le produit d'homocouplage peut être facilement éliminé par simple lavage du sel avant la transestérification.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre du couplage de Sonogashira, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



20  $Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de 25 préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

30 le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

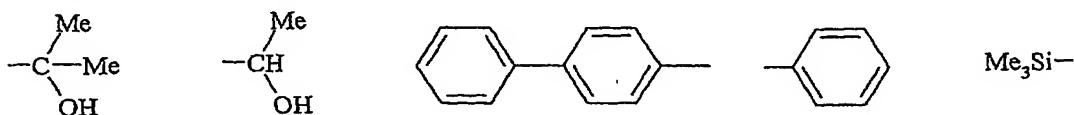
35  $R_8$  représentant un groupe  $OR_h$ ,  $NR_hR_u$ ,  $COR_h$ ,  $CN$ ,  $SO_2R_h$ ,  $SR_h$ , un groupe alcényle, éthyneyle, diényle,  $R_h$  et  $R_u$  représentant, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

ou  $R_8$  représentant un groupe alkyle, ramifié ou linéaire, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, ou un groupe alkaryle ou aralkyle, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, substitué ou non, lesdits groupes alkyle ou aryle pouvant être substitués par l'un des groupes fonctionnels suivants : un atome d'halogène, notamment Cl, un groupe  $OR_h$ ,  $NR_hR_u$ ,  $COR_h$ , CN,  $SO_2R_h$ ,  $SR_h$ , un groupe alcényle, éthyne, diényle, vinyle, alcynyle,  $R_h$  et  $R_u$  étant tels que définis précédemment,

$R_8$  étant notamment l'un des groupes suivants :

$-(CH_2)_s-CH_3$ ,  $-(CH_2)_s-CH_2OH$ ,  $-(CH_2)_s-CH_2OMe$ ,

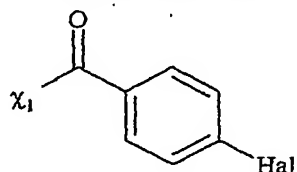
s représentant un nombre entier compris entre 0 et 10,



les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

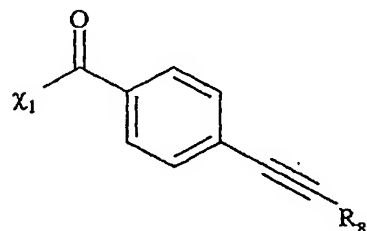
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



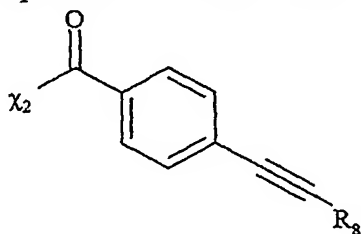
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus, et Hal représentant un halogène, et étant de préférence l'iode,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



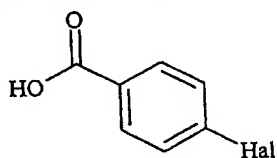
$\chi_1$  et  $R_8$  étant tels que définis ci-dessus,

G répondant à la formule suivante :

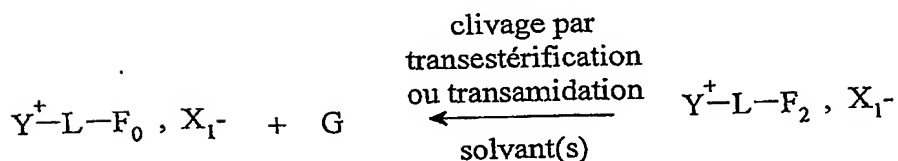
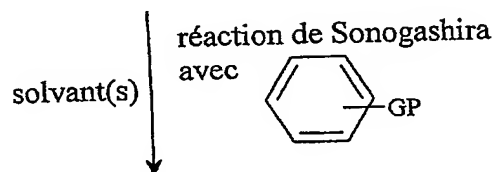
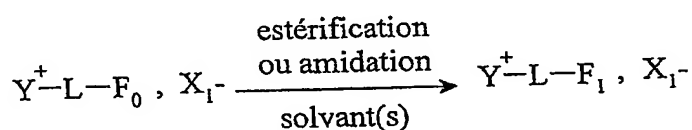


dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-\text{OR}_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-\text{NR}_h\text{R}_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi_2$  représentant notamment un groupe OMe, OEt, OPr ou OBu.

La transformation de la fonction  $F_0$  en  $F_1$  s'effectue par une réaction d'estérification ou d'amidation avec l'acide carboxylique de formule :



b)



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium, alkylpyridinium, diméthylalkylsulfonium ou diéthylalkylsulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

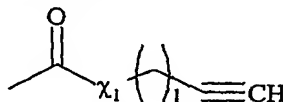
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

GP représentant un groupe partant, et étant notamment Cl, Br, I ou OTf,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

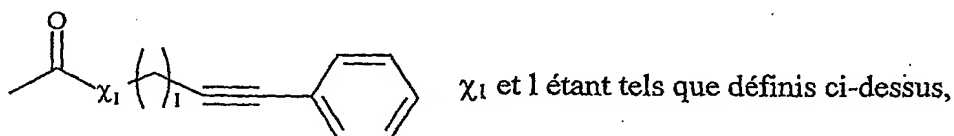
–  $F_0$  correspond à un groupe  $-COOH$ ,

–  $F_1$  répond à la formule suivante :

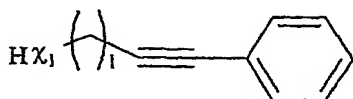


dans laquelle  $l$  représente un nombre entier variant de 1 à 20, et  $X_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

–  $F_2$  répond à la formule suivante :



G répondant à la formule suivante :

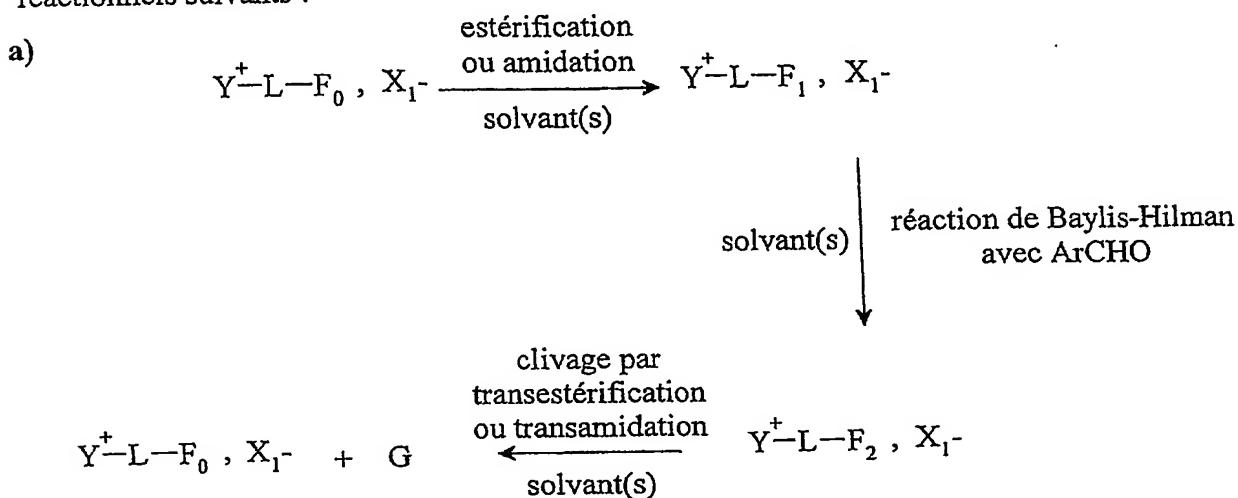


dans laquelle  $X_1$  et  $l$  sont tels que définis ci-dessus.

Le mode de réalisation a) correspond au cas où l'aromatique est supporté et où l'acétylénique est libre.

Le mode de réalisation b) correspond au cas où l'acétylénique est supporté et où l'aromatique est libre.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de la réaction de Baylis-Hilman, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

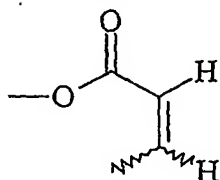
$\text{X}_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CF}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_4^-$ ,  $\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

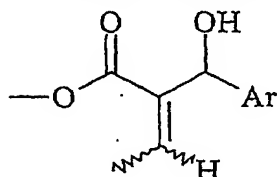
les fonctions  $\text{F}_0$ ,  $\text{F}_1$  et  $\text{F}_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $\text{F}_0$  représente un groupe -OH,

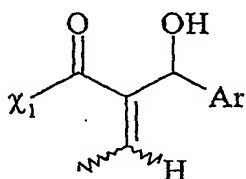
— F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :

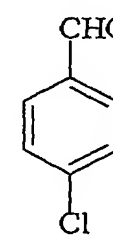
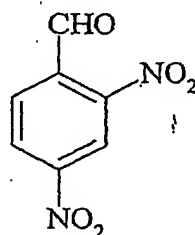
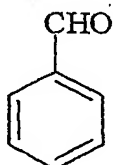
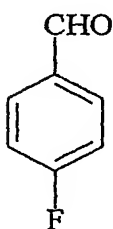
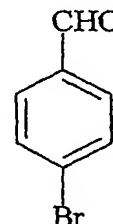
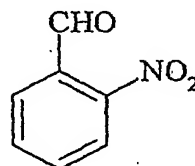
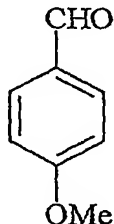
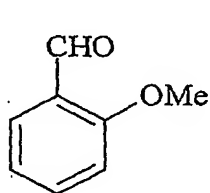


G répondant à la formule suivante :

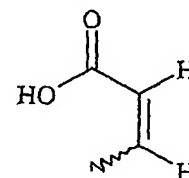


$\chi_1$  représentant un groupe -OH, ou un groupe -OR<sub>g</sub>, R<sub>g</sub> représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

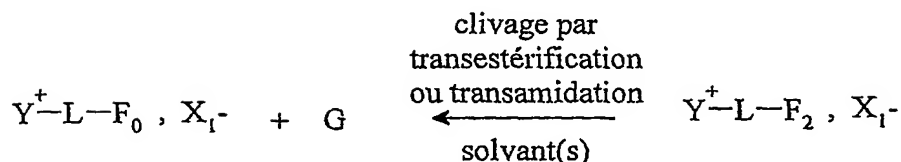
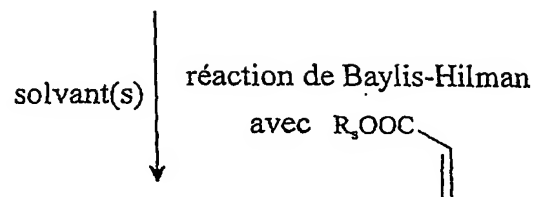
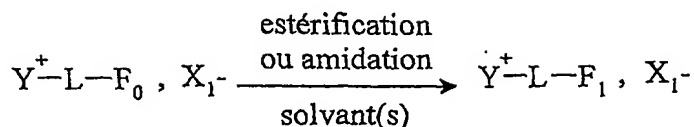
Ar représentant un groupe aromatique ou hétéroaromatique, substitué ou non, ArCHO étant notamment choisi parmi :



La transformation de la fonction F<sub>0</sub> en F<sub>1</sub> s'effectue par une réaction d'estérification ou d'amidation avec l'acide carboxylique de formule :



b)



$Y^+$ — représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium, alkylpyridinium, diméthylalkylsulfonium ou diéthylalkylsulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

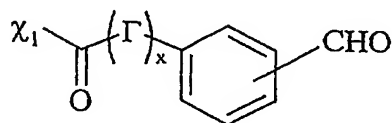
$R_3$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 7 à 30 atomes de carbone,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié,

comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

— F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :

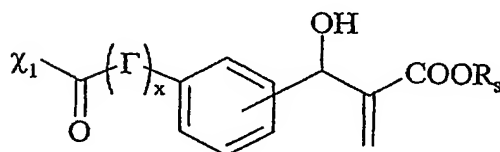


$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

x étant égal à 0 ou 1,

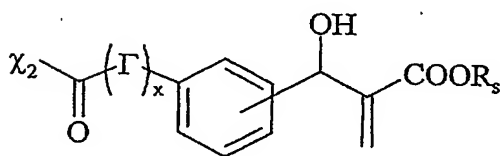
$\Gamma$  représentant une chaîne alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, alkaryle, aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



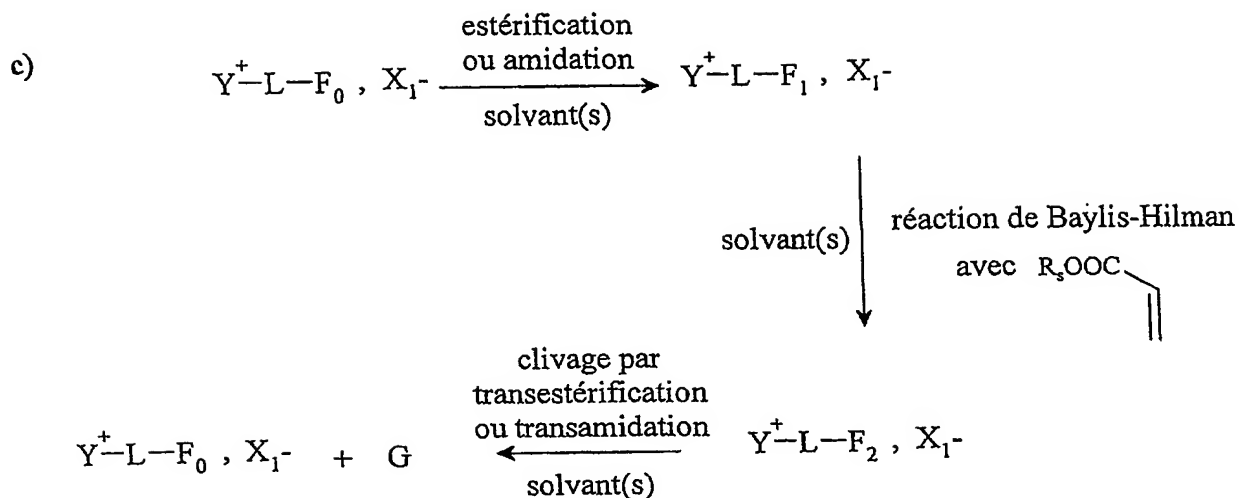
$\chi_1$ , x, R<sub>s</sub> et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus

— G répondant à la formule suivante :



$\chi_2$ , x, R<sub>s</sub> et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus

dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe -OR<sub>g</sub>, R<sub>g</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe -NR<sub>h</sub>R<sub>u</sub>, R<sub>h</sub> et R<sub>u</sub> représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi_2$  représentant notamment un groupe OMe, OEt, OPr ou OBu.



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

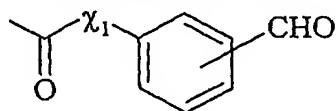
$R_s$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 7 à 30 atomes de carbone,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

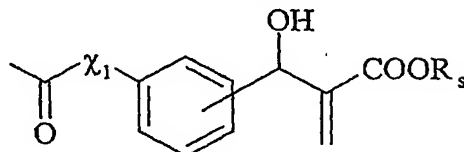
–  $F_0$  correspond à un groupe  $-CO\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié,

comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

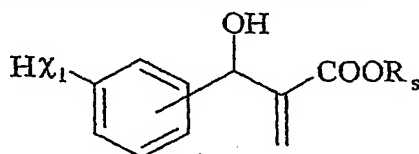
— F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



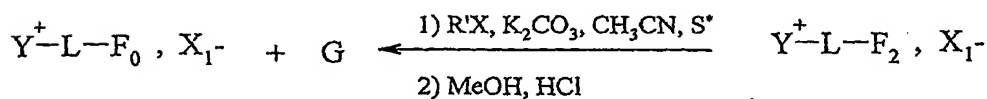
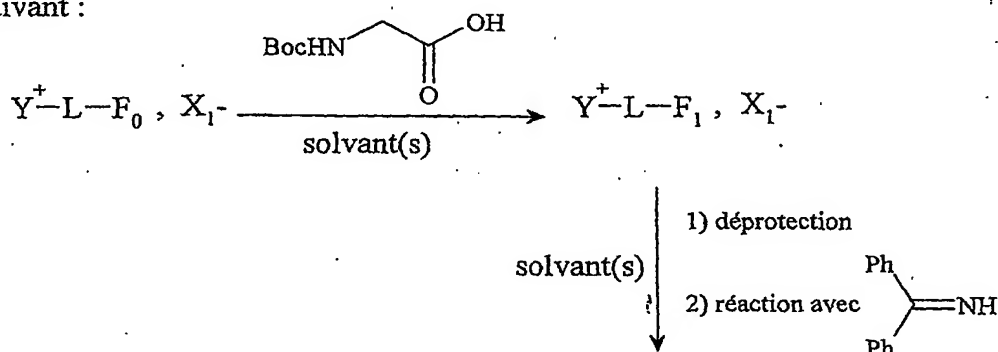
— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



— G répondant à la formule suivante :



La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la synthèse, éventuellement asymétrique, d'α-aminoacides, selon le schéma réactionnel suivant :



Y<sup>+</sup>— représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium ou tributylalkylphosphonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement

fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 3 à 6,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,

le ou les solvants étant choisis parmi : l'acétonitrile, le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, le toluène, le chlorobenzène ou un mélange de ces solvants,

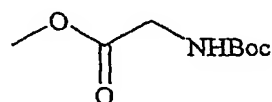
$R'$  représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, éventuellement fonctionnel,

$S^*$  représentant un agent chiral de transfert de phase tel que le bromure de O(9)-allyl-N-9-anthracényle-méthylcinchonidinium (voir Corey et al., 1998),

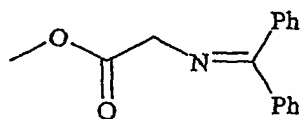
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  correspond à  $-OH$ ,

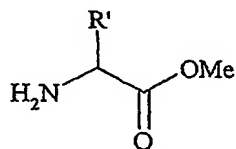
–  $F_1$  répond à la formule suivante :



–  $F_2$  répond à la formule suivante :



$G$  répondant à la formule suivante :



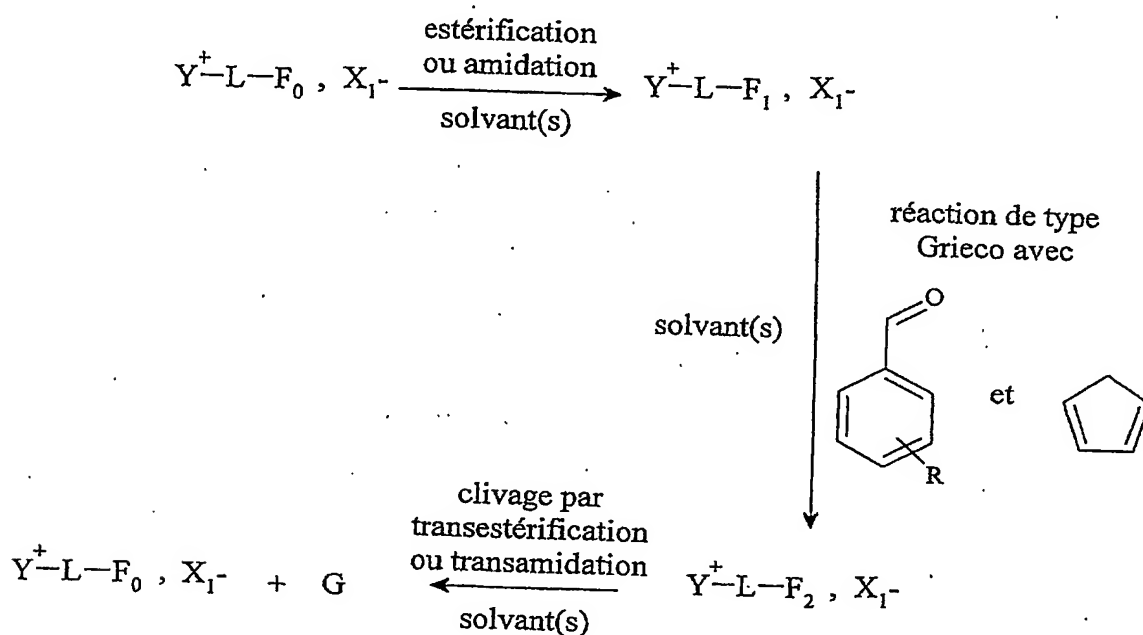
La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de réactions multi-composants.

Les réactions multi-composants (RMC) mettent en présence simultanément au moins trois partenaires dans des conditions expérimentales qui ne varient pas au cours du temps et permettent la création de plusieurs liaisons covalentes en cascade dans un seul réacteur, à la différence des réactions classiques où deux réactifs conduisent à un produit par création d'une nouvelle liaison. Ainsi il est possible d'accéder en une seule étape à une molécule hautement fonctionnalisée à partir d'entités relativement simples. De plus les RMC allient convergence et économie d'atomes, deux principes essentiels

en synthèse organique mais aussi en chimie combinatoire. Enfin, ces réactions ont généralement lieu avec un rendement élevé, puisqu'elles évitent la succession d'étapes des synthèses linéaires ou multiétapes qui, font, à chaque pas, chuter le rendement.

Les RMC les plus connues et les plus développées sont celles de Passérini et de Ugi (Ugi et al., 1999 ; Ugi et al., 2001 ; Domling et al., 2000 ; Ugi, 2001 ; Bienàyme et al., 2000 ; Vanden Eynde et al., 2000 ; Domling, 2002).

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de réactions multi-composants de type UGI, notamment pour la réaction de type Grieco selon le schéma réactionnel suivant :



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthyl-N'-alkylimidazolium, N-alkylpyridinium, diméthylalkylsulfonium ou diéthylalkylsulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

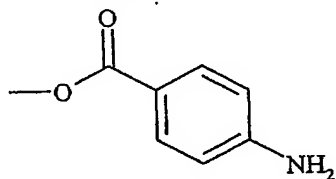
$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

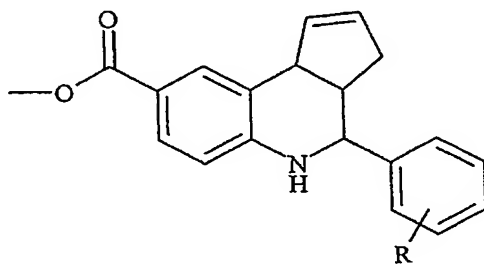
R représentant un atome d'hydrogène, un groupe nitro, de préférence en position para, un atome de chlore, de préférence en position para ou un groupe méthoxy, de préférence en position para,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

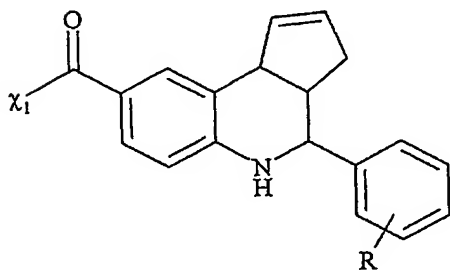
- $F_0$  représente un groupe  $-OH$ ,
- $F_1$  répond à la formule suivante :



- $F_2$  répond à la formule suivante :

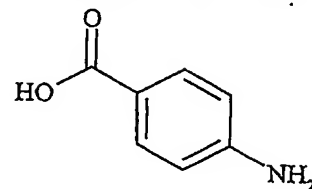


G répondant à la formule suivante :



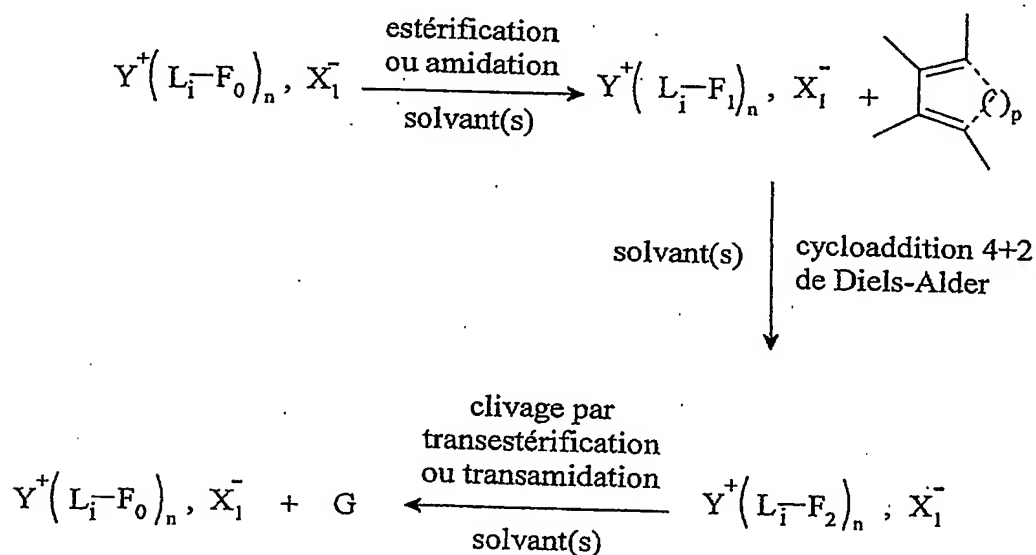
$X_1$  représentant un groupe  $-OH$ , ou un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

La transformation de la fonction  $F_0$  en  $F_1$  s'effectue par une réaction d'estérification avec l'acide carboxylique de formule :



Dans le cadre de la présente invention, il est également possible d'utiliser des cations polyfonctionnels, que l'on définit comme étant des cations portant plusieurs fonctions, lesdites fonctions étant identiques ou différentes.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de réactions de cycloaddition, de préférence pour la mise en œuvre de la réaction de Diels-Alder, selon le schéma réactionnel suivant :



$n$  étant un nombre entier variant de 2 à 4, tel que défini ci-dessous,

$i$  étant un nombre entier variant de 1 à  $n$ ,

$p$  étant un nombre entier variant de 0 à 2,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, de formule  $(\text{R}_b)_{x-n}\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $n$  étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque  $x$  est égal à 4 et  $n$  étant égal à 2 ou 3 lorsque  $x$  est égal à 3,  $\text{R}_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium,

3

5

10

15

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

20

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



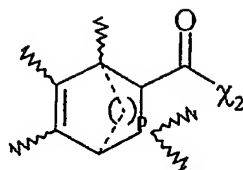
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

G répondant à la formule suivante :

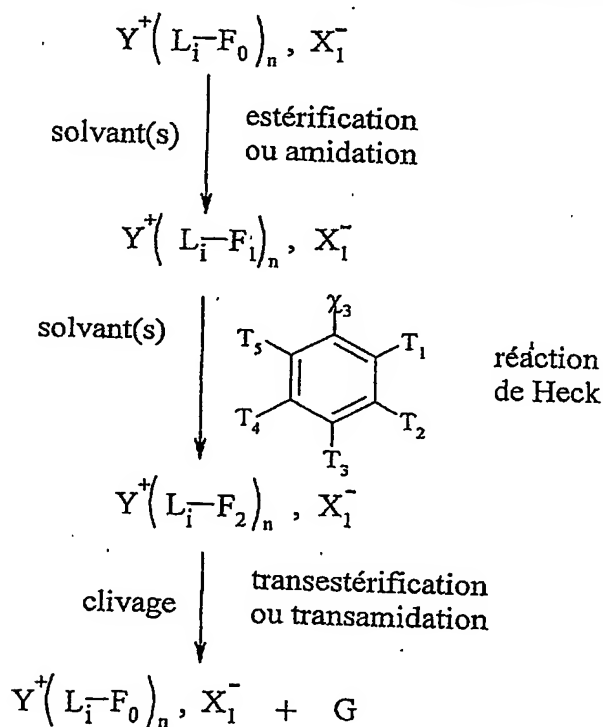


dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

La notation  $Y^+(L_i-F_0)_n$  signifie que l'entité  $Y^+$  est substituée par  $n$  entités  $L_i-F_0$  reliées par liaison covalente.

L'utilisation d'un sel plurifonctionnel dans le cadre de la réaction de Diels-Alder permet d'augmenter la productivité des solutions utilisées. Par ailleurs, les bras peuvent être fonctionnalisés différemment et permettre soit des réactions intramoléculaires, soit des réactions en cascades, soit des réactions multicomposants.

La présente invention concerne l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon le schéma réactionnel suivant :



$n$  étant un nombre entier variant de 2 à 4, tel que défini ci-dessous,

$i$  étant un nombre entier variant de 1 à  $n$ ,

$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, de formule  $(R_b)_{x-n}\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $n$  étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque  $x$  est égal à 4 et  $n$  étant égal à 2 ou 3 lorsque  $x$  est égal à 3,  $R_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $Y^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$L_i$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10, les bras  $L_i$  pouvant être identiques ou différents,

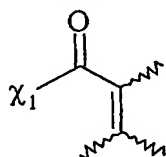
$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

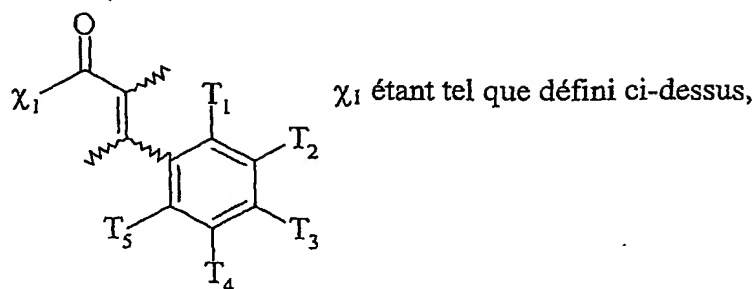
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :

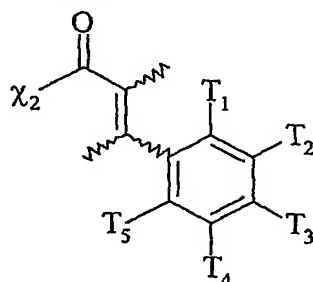


$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



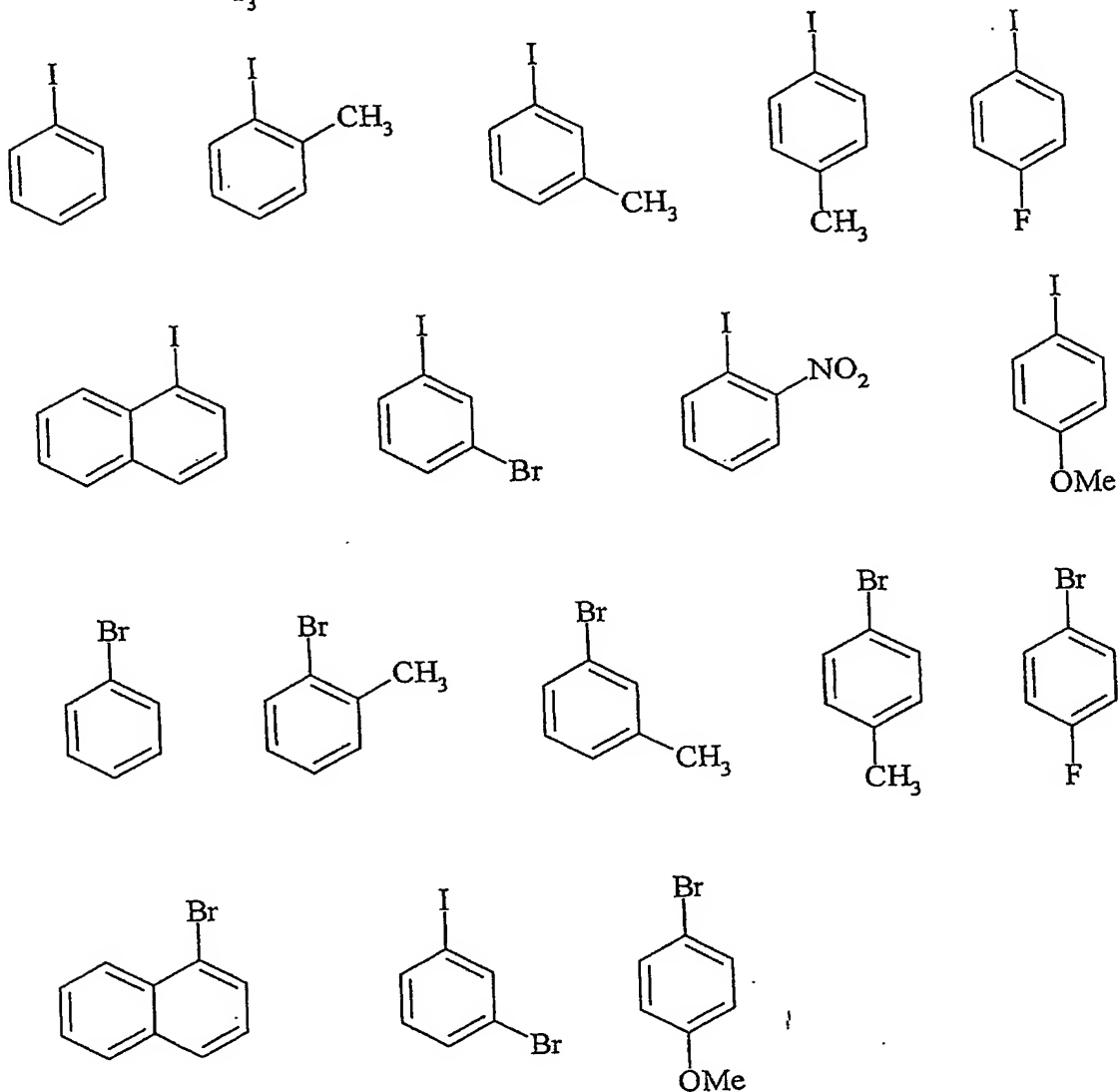
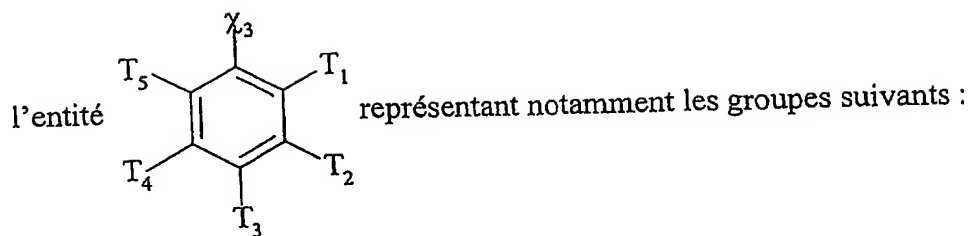
G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

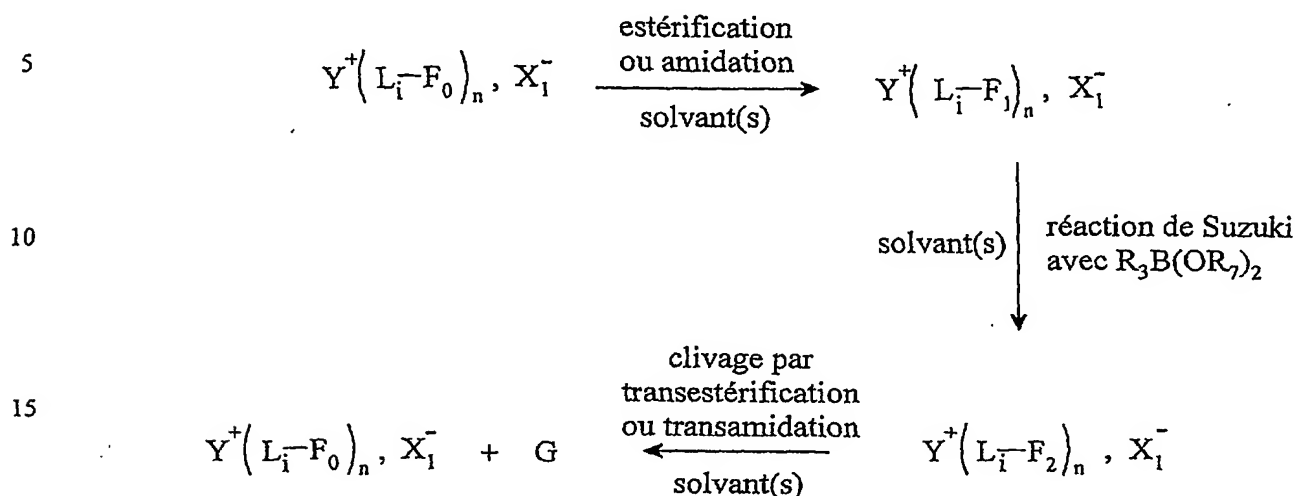
$\chi_3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures I, Cl et Br, les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

$T_1$ ,  $T_2$ ,  $T_3$ ,  $T_4$  et  $T_5$  représentant indépendamment les uns des autres un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, ou un groupe fonctionnel notamment choisi parmi  $NO_2$ ,  $CN$ ,  $COOR$ ,  $OR^t$ ,  $COR$ ,  $NHCOR$ ,  $NRR''$ ,  $SO_2R$ , I, Br, R et  $R''$  représentant indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,



L'utilisation d'un sel plurifonctionnel dans le cadre de la réaction de Heck permet d'augmenter la productivité des solutions utilisées. Par ailleurs, les bras peuvent être fonctionnalisés différemment et permettre soit des réactions intramoléculaires, soit des réactions en cascades, soit des réactions multicomposants.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre du couplage de Suzuki, selon le schéma réactionnel suivant :



$R_3$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthyneyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

$R_7$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, ramifié ou linéaire ou un groupe cycloalkyle comprenant de 1 à 12 atomes de carbone,

$n$  étant un nombre entier variant de 2 à 4, tel que défini ci-dessous,

$i$  étant un nombre entier variant de 1 à  $n$ ,

$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, de formule  $(R_b)_{x-n}\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $n$  étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque  $x$  est égal à 4 et  $n$  étant égal à 2 ou 3 lorsque  $x$  est égal à 3,  $R_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $Y^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$L_i$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type

$(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10, les bras  $L_i$  pouvant être identiques ou différents,

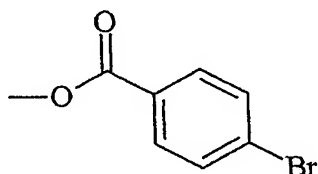
$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

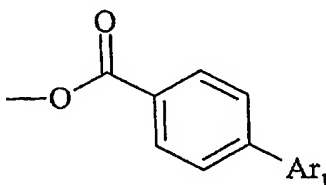
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0$  est de la forme  $-\chi_1H$ ,  $\chi_1$  représentant un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

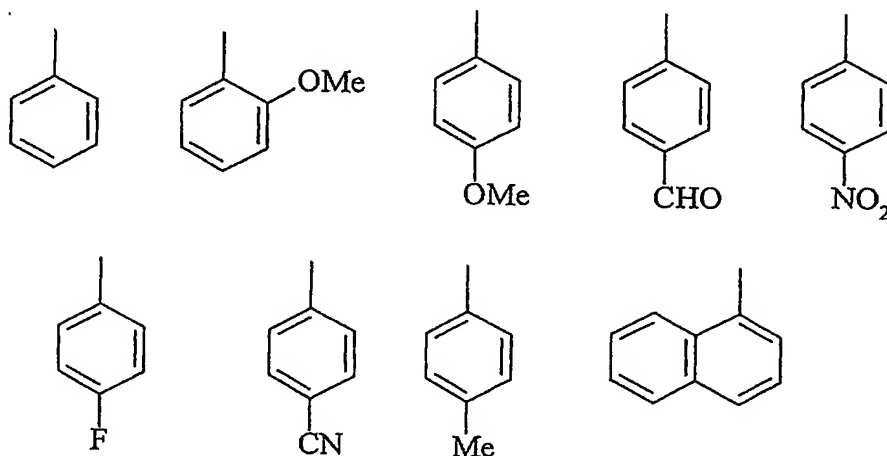
—  $F_1$  est de la forme  $-R_e-\chi$ ,  $R_e$  représentant un groupe aromatique ou hétéroaromatique comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi$  représentant un groupe partant choisi de préférence parmi  $Cl$ ,  $Br$ ,  $I$ ,  $OTf$ ,  $O-CO_2R^5$  ou  $OSO_3-R^5$ ,  $R^5$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $F_1$  répondant de préférence à la formule suivante :



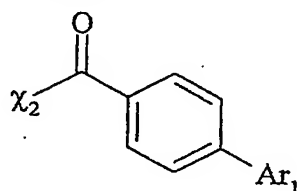
—  $F_2$  est de la forme  $-R_e-R_2$ ,  $R_e$  étant tel que défini ci-dessus et  $R_2$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthylnyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,  $F_2$  répondant de préférence à la formule suivante :



Ar<sub>1</sub> représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :



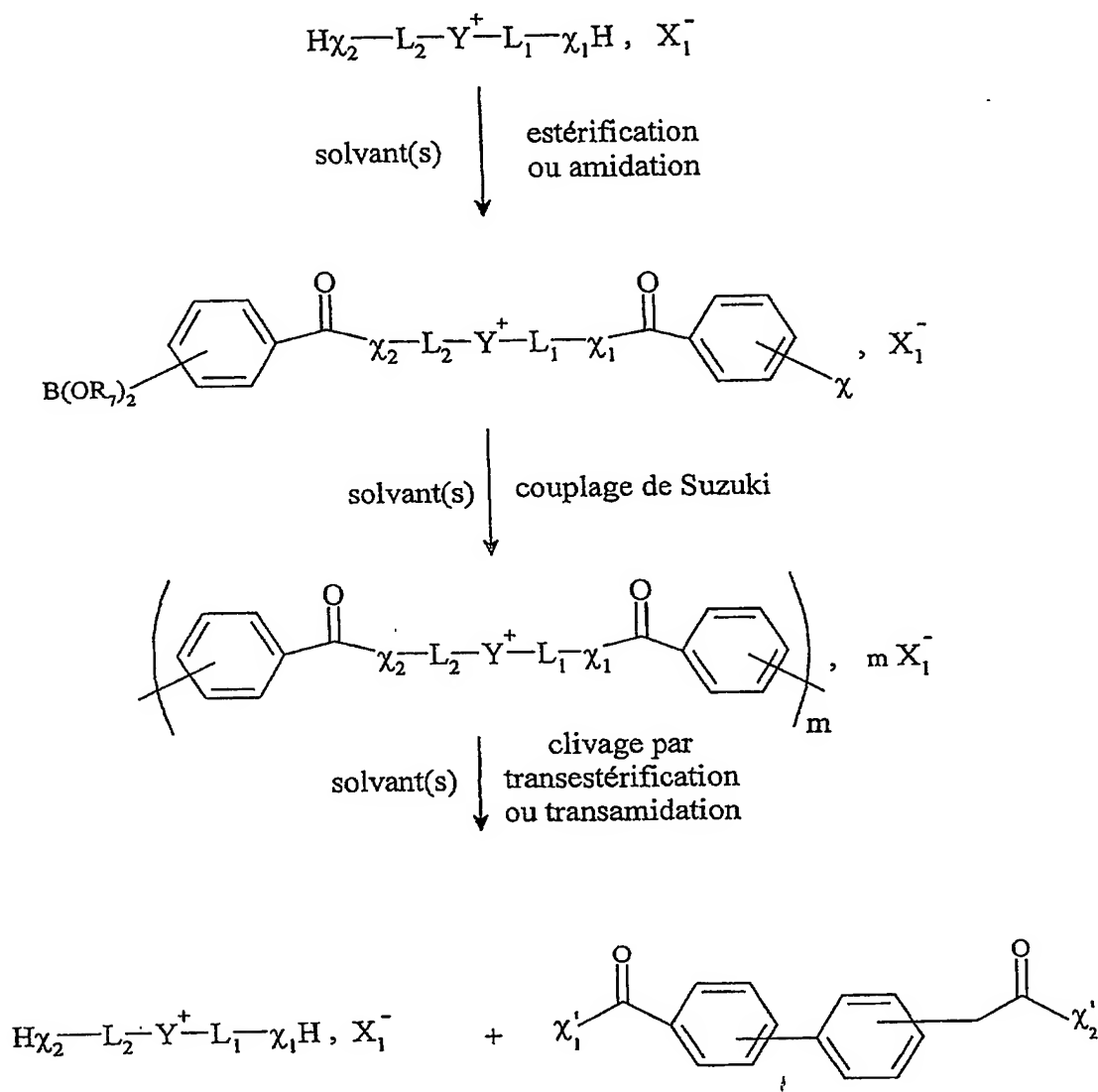
la molécule G étant de la forme R<sub>2</sub>-R<sub>3</sub>, R<sub>2</sub> et R<sub>3</sub> étant tels que définis ci-dessus, et répond notamment à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe -OR<sub>g</sub>, R<sub>g</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe -NR<sub>h</sub>R<sub>u</sub>, R<sub>h</sub> et R<sub>u</sub> représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

Ar<sub>1</sub> est tel que défini ci-dessus.

La présente invention concerne également l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre du couplage de Suzuki, selon le schéma réactionnel suivant :



$m$  représentant un nombre entier compris entre 1 et 50,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, de formule  $(\text{R}_b)_{x-2}\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4 selon la nature de  $\Lambda^+$ , à savoir un cation ammonium, phosphonium ou sulfonium respectivement,  $\text{R}_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $\text{Y}^+$  représentant notamment un cation

alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$L_1$  et  $L_2$  représentant un bras, identiques ou différents, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant  
5 de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  
10  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces  
15 solvants,

$\chi_1$  et  $\chi_2$ , identiques ou différents, représentant un atome d'oxygène ou un groupe - $NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

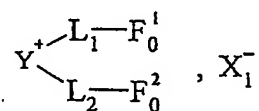
$\chi$  représentant un groupe partant choisi de préférence parmi  $Cl$ ,  $Br$ ,  $I$ ,  $OTf$ ,  $O-CO_2R^5$  ou  $OSO_3-R^5$ ,  $R^5$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$R_7$  représentant un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, ramifié ou non, ou cycloalkyle, comprenant de 1 à 12 atomes de carbone, ou un groupe aryle, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

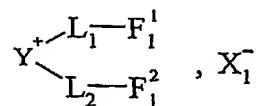
$\chi'_1$  et  $\chi'_2$ , identiques ou différents, représentant soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

L'utilisation d'un sel plurifonctionnel dans le cadre de la réaction de Suzuki permet d'augmenter la productivité des solutions utilisées. Par ailleurs, les bras peuvent être fonctionnalisés différemment et permettre soit des réactions intramoléculaires, soit des réactions en cascades, soit des réactions multicomposants.

La présente invention concerne l'utilisation telle que définie ci-dessus, pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon le schéma réactionnel suivant :

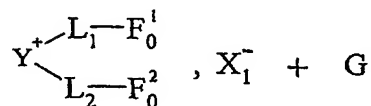


solvant(s)  $\downarrow$  estérification  
ou amidation



solvant(s)  $\downarrow$  réaction  
de Heck

clivage  $\downarrow$  transestérification  
ou transamidation



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini ci-dessus, de formule  $(\text{R}_b)_x\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $\text{R}_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $\text{Y}^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,  $\Lambda^+$  représentant un cation ammonium ou phosphonium lorsque  $x = 4$  et un cation sulfonium lorsque  $x = 3$ ,

$\text{L}_1$  et  $\text{L}_2$ , identiques ou différents, représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini ci-dessus, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

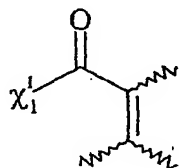
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0^1$ ,  $F_1^1$ ,  $F_0^2$  et  $F_1^2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0^1$  correspond à un groupe  $-\chi^1_1H$ , dans lequel  $\chi^1_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

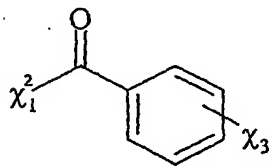
—  $F_0^2$  correspond à un groupe  $-\chi^2_1H$ , dans lequel  $\chi^2_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1^1$  répond à la formule suivante :



$\chi^1_1$  étant tel que défini ci-dessus,

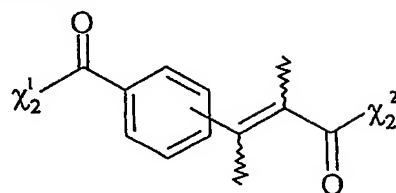
—  $F_1^2$  répond à la formule suivante :



$\chi^2_1$  représentant un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et

$\chi^3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures  $I$ ,  $Cl$  et  $Br$ , les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2^1$  et  $\chi_2^2$ , identiques ou différents, représentent soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

L'utilisation d'un sel plurifonctionnel dans le cadre de la réaction de Heck permet d'augmenter la productivité des solutions utilisées. Par ailleurs, les bras peuvent être fonctionnalisés différemment et permettre soit des réactions intramoléculaires, soit des réactions en cascades, soit des réactions multicomposants.

## DESCRIPTION DES FIGURES

La Figure 1 représente des spectres de RMN du proton enregistrés à 200 MHz dans l'acétone D6, correspondant au suivi de la réaction de couplage de Heck entre le sel 5 ( $Y = (\text{Me})_3\text{N}$ ,  $n = 0$ ) et l'iodobenzène. Le spectre du bas correspond au produit de départ 5d dans l'acétone D6 et le spectre du haut au produit brut d'arrivée 21d dans l'acétone D6.

La Figure 2 représente un chromatogramme correspondant au mélange des neuf esters méthyliques biaryliques 23a à 23i dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 3.

La Figure 3 représente un chromatogramme correspondant au mélange des neuf esters éthyliques biaryliques 24a à 24i dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 4.

La Figure 4 représente un chromatogramme correspondant au mélange des neuf esters propyliques biaryliques 25a à 25i dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 5.

La Figure 5 représente des spectres de RMN du proton enregistrés à 200 MHz dans l'acétone D6, correspondant au suivi de la réaction de Sonogashira à partir du sel 6d. Le spectre du bas correspond au produit de couplage de 6d avec l'heptynol dans l'acétone D6 et le spectre du haut au produit de départ 6d dans l'acétone D6.

La Figure 6 représente un chromatogramme correspondant au mélange des cinq esters méthyliques acétyléniques 29a à 29e dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 10.

La Figure 7 représente un chromatogramme correspondant au mélange des cinq esters éthyliques acétyléniques 30a à 30e dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 11.

La Figure 8 représente un chromatogramme correspondant au mélange des cinq esters propyliques acétyléniques 31a à 31e dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 12.

La Figure 9 représente un chromatogramme correspondant au mélange des cinq esters butyliques acétyléniques 32a à 32e dont les spectres de masse sont décrits dans le tableau 13.

La Figure 10 représente un chromatogramme du produit de couplage de Suzuki de 13a (X = Cl) avec l'acide phénylboronique après transestérification par du méthanol.

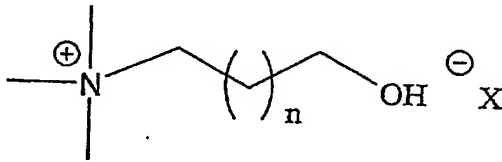
La Figure 11 représente des spectres de RMN du proton enregistrés à 200 MHz dans l'acétone D6, correspondant au suivi de la réaction de cycloaddition entre le bis-ester d'acryloyle 12 et le cyclopentadiène. Le spectre du haut correspond au produit de départ 12 et le spectre du bas correspond au produit de cycloaddition obtenu après réaction avec le cyclopentadiène.

La Figure 12 représente des spectres de RMN du proton enregistrés à 200 MHz dans l'acétone D6, correspondant au suivi de la réaction de Grieco réalisée sur un sel d'onium. Le spectre du haut correspond au produit de départ 34 et le spectre du bas correspond au produit d'arrivée 35.

## PARTIE EXPÉRIMENTALE – PRÉPARATION DES COMPOSÉS

### I) SYNTHÈSE DES SELS FONCTIONNALISÉS :

#### 1/ Sels d'ammonium 1 :

<u>1</u>	
<u>1a</u>	$n = 0$ ; $X = \text{NTf}_2$
<u>1b</u>	$n = 1$ ; $X = \text{Cl}$
<u>1c</u>	$n = 1$ ; $X = \text{PF}_6$
<u>1d</u>	$n = 1$ ; $X = \text{BF}_4$
<u>1e</u>	$n = 1$ ; $X = \text{NTf}_2$
<u>1f</u>	$n = 2$ ; $X = \text{Cl}$
<u>1g</u>	$n = 2$ ; $X = \text{NTf}_2$
<u>1h</u>	$n = 2$ ; $X = \text{OTf}$
<u>1i</u>	$n = 3$ ; $X = \text{Cl}$
<u>1j</u>	$n = 3$ ; $X = \text{NTf}_2$

#### \* 1a :

Une solution de 2 g (0,01 mmol) du triméthyl-2-hydroxyéthylammonium dans 1ml d'eau est ajoutée à une solution de 1 g (0,018 mmol) de bis-trifluorométhanesulfonamidure de lithium. Le mélange est agité pendant 2 heures. Les deux phases obtenues sont séparées, et la phase aqueuse est extraite 2 fois par 15 ml de chlorure de méthylène. Le solvant est ensuite évaporé et le produit est séché sous vide.

Huile visqueuse incolore Rdt = 90 %

*RMN <sup>1</sup>H* (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>) : 3,35 (s, 9H) ; 4,14-4,40 (m, 2H) ; 4,05-4,63 (m, 2H).

*RMN <sup>13</sup>C* (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>) : 55,02 (t ; J<sub>C-N</sub>=4,03 Hz) ; 57,23 ; 68,91 ; 121,05 (q, J=321,2 Hz).

#### \* 1b :

25 g (0,1 mol) de 3-chloropropanol, 30 ml d'une solution de triméthylamine à 45% dans l'eau (0,2 mol) et 100 ml d'acétonitrile sont portés à reflux pendant 36

heures. Le solvant est ensuite évaporé sous vide et le solide blanc obtenu est lavé par 2 fois 30 ml d'éther.

Solide blanc Rdt = 82% Pf = 158-160°C

$RMN^1H$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 1,80-2,05 (m, 2H) ; 3,00 (s, 9H) ; 3,20-3,41 (m, 2H) ;

3,60 (t, 2H,  $J = 7,1$  Hz)

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 25,68 ; 53,31 (t,  $J_{C-N} = 4,1$  Hz) ; 58,52 ; 64,52.

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $C_{12}H_{32}N_2O_2Cl$

Masse Théorique calculée pour  $(2C^+, Cl)^+$  271,2152

Masse Trouvée 271,2149

\* **1c** :

Un mélange d'une solution de 10 g (65,3 mol) de chlorure de N,N',N''-triméthyle-3-hydroxypropylammonium (**1b**) dans 15ml d'eau et 13,23 ml (0,15 mol) de l'acide hexafluorophosphorique en solution à 60% dans l'eau est agité à température ambiante pendant 2 heures. Le milieu devient hétérogène immédiatement et le précipité formé est filtré et lavé à l'éther. Le solide blanc obtenu est séché sous vide.

Solide blanc Rdt = 67% Pf = 124-126°C

$RMN^1H$  (200 MHz,  $CD_3CN$ ) : 1,70 (m, 2H) ; 2,82 (s, 9H) ; 3,15 (m, 2H) ; 3,40 (t, 2H,  $J = 6,1$  Hz).

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $CD_3CN$ ) : 25,44 ; 52,59 (t ;  $J = 4,2$  Hz) ; 57,67 ; 64,26 (t,  $J = 3,8$  Hz).

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $C_{12}H_{32}N_2O_2F_6P$

Masse Théorique calculée pour  $(2C^+, PF_6)^+$  381,2106

Masse Trouvée 381,2098

\* **1d** :

Un mélange d'une solution de 10 g (65 mmol) de chlorure de N,N',N''-triméthyle-3-hydroxypropylammonium (**1b**) dans 15 ml d'eau et 9,1 ml (0,15 mol) de l'acide tétrafluoroborique à 50% dans l'eau est agité à température ambiante. Le milieu reste homogène. Après 12 heures, l'eau est évaporée à sec, le solide blanc obtenu est lavé par 2 fois 15 ml d'éther anhydre.

Solide blanc Rdt = 82% Pf = 110-112°C

$RMN^1H$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 2,10-2,241 (m, 2H) ; 3,05 (s, 9H) ; 3,24-3,45 (m, 2H) ; 3,61 (t,  $J = 7,1$  Hz, 2H).

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 27,52 ; 53,35 (t ;  $J_{\text{C-N}} = 4,1$  Hz) ; 58,25 ; 64,58.

\* 1e :

10 g du sel d'ammonium (1b) (65,3 mmol) sont dissous dans 10 ml d'eau. Cette solution est ajoutée à 20 g de bis-trifluorométhanesulfonamidure de lithium (71,9 mmol) dans 10 ml d'eau. Le mélange est agité pendant 2 heures à température ambiante. Les deux phases obtenues sont séparées, et la phase aqueuse est extraite 2 fois par 15 ml de chlorure de méthylène. Enfin le solvant est évaporé et le produit est séché sous vide.

Huile visqueuse incolore **Rdt** = 86%

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,00-2,21 (m, 2H) ; 3,25 (s, 9H) ; 3,50-3,80 (m, 4H).

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 29,14 ; 54,27 (t ;  $J_{\text{C-N}} = 4,1$  Hz) ; 60,05 ; 66,09 ; 121,05 (q,  $J = 321,2$  Hz).

\* 1f :

Dans un ballon de 250 ml on met 2 ml (23,90 mmol) de 3-chloropropanol, 4 ml d'une solution de triméthylamine à 45% dans l'eau (40 mmol). Le mélange est ensuite porté à reflux pendant 24 heures. Les solvants sont ensuite évaporés sous vide. Le solide blanc obtenu est lavé par 2 fois 30 ml d'éther.

Solide blanc

**Rdt** = 94%

**Pf** = 118-120°C

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz,  $D_2O$ )* : 1,6-1,78 (m, 2H) ; 1,85-2,05 (m, 2H) ; 3,25 (s, 9H) ; 3,4-3,5 (m, 2H) ; 3,60 (t, 2H,  $J = 7,2$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $D_2O$ )* : 19,50 ; 28,43 ; 53,18 (t,  $J_{\text{C-N}} = 4,1$  Hz) ; 61,11 ; 66,66.

\* 1g :

Dans un bécher, on prépare une solution de 1 g (0,01mole) du sel d'ammonium (1f) dans 1ml d'eau. Dans un autre bécher, on dissout de la même manière 2 g (0,018 mmol) de bis-trifluorométhanesulfonamidure de lithium. On mélange les deux solutions et on agite pendant 2 heures à température ambiante pour que l'échange soit total. Les deux phases obtenues sont séparées dans une ampoule à décanter, et la phase aqueuse est extraite 2 fois par 15 ml de chlorure de méthylène. Enfin le solvant est évaporé et le produit est séché sous vide.

Huile visqueuse incolore **Rdt = 86%**

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 1,5-1,65 (m, 2H) ; 1,9-2,2 (m, 2H) ; 3,3 (s, 9H) ; 3,50-3,65 (m, 5H).

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 20,91 ; 30,47 ; 53,99 (t ;  $J_{\text{C-N}} = 4,03$  Hz) ; 61,88 ; 67,90 ; 121,05 (q,  $J = 321,2$  Hz)

\* **1h** :

A une solution de 4 g (34 mmol) de N,N'-diméthylamino-1-butanol dans 10 ml d'acétonitrile, on ajoute 4,71 g (37,4 mmol) de méthyltriflate à 0°C. On laisse remonter à température ambiante sous agitation et on agite ensuite pendant 2 heures. Après quoi le solvant est évaporé à sec et l'huile incolore obtenue est lavée par  $3 \times 10$  ml d'éther et séchée sous vide.

Huile incolore **Rdt = 97%**

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 1,65-1,80 (m, 2H) ; 1,90-2,00 (m, 2H) ; 3,12 (s, 9H) ; 3,3-3,5 (m, 2H) ; 3,68 (t, 2H,  $J = 6,13$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 28,36 ; 28,99 ; 51,93 (t ;  $J_{\text{C-N}} = 4,03$  Hz) ; 60,47 ; 68,75 (t ;  $J_{\text{C-N}} = 4,03$  Hz) ; 121,05 (q,  $J = 321,2$  Hz)

\* **1i** :

Dans un ballon de 250 ml on met 5 g (36 mmol) de 6-chlorohexanol, 10 ml d'une solution de triméthylamine à 45% dans l'eau (0,1 mol) et 100 ml d'acétonitrile pour homogénéiser le milieu. On porte ensuite le mélange à reflux pendant 36 heures. Le mélange eau/acétonitrile est évaporé sous vide et le solide blanc obtenu est lavé par 2 fois 30 ml d'éther.

Solide blanc

**Rdt = 62%**

**Pf = 178-180°C**

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, MeOH)* : 1,30-1,65 (m, 6H) ; 1,80-1,95 (m, 2H) ; 3,18 (s, 9H) ; 3,4-3,6 (m, 2H) ; 3,55 (t, 2H,  $J = 6,1$  Hz).

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, MeOH)* : 22,93 ; 25,48 ; 26,15 ; 32,35 ; 52,60 (t ;  $J = 4,1$  Hz) ; 61,67 ; 66,76.

\* **1j** :

Un mélange d'une solution de 10 g (51,2 mmol) de chlorure de N,N',N''-triméthyle-6-hydroxybutylammonium (**1i**) dans 15ml d'eau et 18,7g (6,66 mmol) de bis-

trifluorométhanesulfonamidure de lithium est agité à température ambiante. Le milieu devient hétérogène immédiatement, et les deux phases sont séparées dans une ampoule à décanter. L'huile incolore obtenue est ensuite lavée deux fois par 3 ml d'eau et séchée à 50°C sous vide poussé.

5

Huile incolore

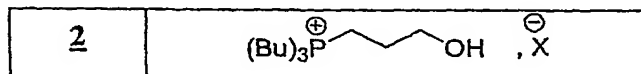
Rdt = 93%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone, D<sub>6</sub>)* : 1,41-1,60 (m, 6H) ; 1,88-2,01 (m, 2H) ; 3,30 (s, 9H) ; 3,50-3,65 (m, 4H) ; 3,55(t, 2H, J = 6,1 Hz).

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone, D<sub>6</sub>)* : 23,02 ; 25,60 ; 26,22 ; 53,01 (t ; J = 4,1 Hz) ; 61,73 ; 66,99 ; 121,05 (q, J = 324,2 Hz).

10

## 2/ Sels de phosphonium 2 :



<u>2a</u>	X = Cl
<u>2b</u>	X = NTf <sub>2</sub>

### \* 2a :

15

2 ml (23,90 mmol) de 3-chloropropanol et 7,2 ml (28,68 mmol) de tributylphosphine sont portés à reflux pendant 14 h. L'excès de la tributylphosphine est ensuite éliminé par lavage à l'éther (3 × 10 ml).

Huile incolore

Rdt = 72%

20

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 0,90 (t; 9H ; J = 5,57 Hz) ; 1,30-1,60 (m, 12H) ; 1,65-1,85 (m, 2H) ; 2,05-2,30 (m, 8H) ; 3,55-3,70(m, 2H).

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 13,15 ; 14,91 ; 15,90 ; 17,57 ; 18,53 ; 23,10, 23,59 ; 23,89 ; 34,62 ; 42,52 ; 58,77 ; 61,32 ; 61,64.

### \* 2b :

25

2 g (6,97 mmol) de bis-trifluorométhanesulfonamidure de lithium et 1 g (3,36 mmol) de chlorure de tributyl-3-hydroxypropyl phosphonium (2a) sont dissous dans 3 ml d'eau. Les deux solutions sont ensuite mélangées et agitées pendant 2 h à température ambiante.

La phase aqueuse est extraite par 2 fois 15 ml de chlorure de méthylène et les phases organiques sont rassemblées et séchées sur  $\text{MgSO}_4$ . Le solvant est ensuite évaporé à sec, puis le produit obtenu est séché sous vide.

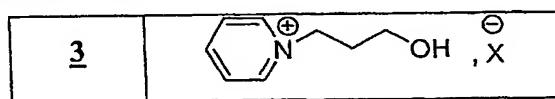
huile incolore

Rdt = 90%

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 0,75 (t ; 9H ;  $J = 7,13$ ) ; 1,22-1,60 (m, 12H) ; 1,61-1,82 (m, 2H) ; 2,12-2,34 (m, 8H) ; 3,45-3,60 (m, 2H) ; 3,8 (t, 1H,  $J = 5$  Hz)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 13,99 ; 16,06 ; 17,05 ; 18,90 ; 19,86 ; 24,29 ; 24,38 ; 24,81 ; 25,12 ; 25,61 ; 25,70 ; 62,05 ; 62,35 ; 121,05 (q,  $J_{\text{CF}} = 374,2$  Hz)

### 3/ Sels de pyridinium 3 :



<u>3a</u>	X = Cl
<u>3b</u>	X = NTf <sub>2</sub>

#### \* 3a :

Dans un ballon de 100 ml on introduit 2 ml (23,9 mmol) de 3-chloropropanol et 6 ml de pyridine. Le mélange réactionnel est chauffé à 80°C durant une nuit. L'excès de pyridine est éliminé à l'éther par lavage par 3 × 10 ml. Enfin, on cristallise le produit dans l'acétone.

Solide blanc

Rdt = 73 %

Pf = 68-70°C

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 2,1-2,3 (m, 2H) ; 3,6 (t,  $J = 5,99$  Hz, 2H) ; 3,75 (t,  $J = 7,19$  Hz, 2H) ; 8,01 (t,  $J = 7,04$  Hz, 2H) ; 8,55 (t,  $J = 9,97$  Hz, 1H) ; 8,83 (d,  $J = 6,04$  Hz, 2H)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 33,14 ; 58,22 ; 59,51 ; 128,72 ; 144,89 ; 146,12

#### \* 3b :

On dissout dans un bécher 2 g (6,97 mmol) de bis-trifluorométhane-sulfonamide de lithium dans 3 ml d'eau. De la même manière, on dissout dans un autre bécher environ 1 g (5,76 mmol) de chlorure de 3-hydroxypropylpyridinium (3a) dans l'eau puis on mélange les deux solutions et on laisse agiter durant deux heures.

Le contenu du bécher est transvasé dans une ampoule à décanter. La phase aqueuse est extraite avec 2 fois 15 ml de chlorure de méthylène. Les phases organiques

sont rassemblées et séchées sur  $\text{MgSO}_4$ . Le solvant est ensuite évaporé à sec puis le produit est séché sous vide.

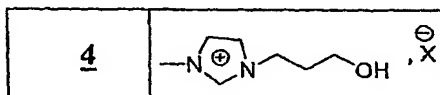
huile incolore

Rdt = 90%

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone) : 2,03-2,21 (m, 2H) ; 3,5 (t,  $J = 6,1\text{ Hz}$ , 2H) ; 3,8 (t,  $J = 6,9\text{ Hz}$ , 1H) ; 4,73 (t,  $J = 7\text{ Hz}$ , 2H) ; 8,1 (t,  $J = 7\text{ Hz}$ , 2H) ; 8,52 (t,  $J = 9,8\text{ Hz}$ , 1H) ; 8,98(d,  $J = 6,1\text{ Hz}$ , 2H)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone) : 34,57 ; 58,95 ; 60,95 ; 121,37 (q,  $J_{\text{C-F}} = 320,9\text{ Hz}$ ) ; 129,67 ; 146,46 ; 147,11

#### 4/ Sels d'imidazolium 4 :



<u>4a</u>	X = Cl
<u>4b</u>	X = NTf <sub>2</sub>

#### \* 4a :

Dans un ballon de 100 ml on introduit 2 ml (23,90 mmol) de 3-chloropropanol et 2,87 g (35 mmol) de la N-méthylimidazole. Le mélange réactionnel est chauffé à 80°C durant une nuit. L'excès de la N-méthylimidazole est éliminé par lavage à l'éther (3 × 10 ml) et le solide blanc obtenu est séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 80 %

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 1,96-2,25 (m, 2H) ; 3,55 (t, 2H,  $J = 6,11\text{ Hz}$ ) ; 3,85 (s, 3H) ; 4,15 (t, 2H,  $J = 7,12\text{ Hz}$ ) ; 7,43 (t apparent, 1H,  $J = 1,73\text{ Hz}$ ) ; 7,48 (t apparent, 1H,  $J = 1,74\text{ Hz}$ ) ; 8,75 (s, 1H)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 32,87 ; 35,40 ; 47,23 ; 58,29 ; 123,03 ; 124,26 ; 137,06

#### \* 4b :

On dissout dans un bécher 2 g (6,97 mmol) de  $\text{LiNTf}_2$  dans 3 ml d'eau. De la même manière, on dissout dans un autre bécher environ 1 g de chlorure d'imidazolium 4a dans l'eau. Les deux solutions sont mélangées et laissées agiter durant deux heures.

Le contenu du bécher est transvasé dans une ampoule à décanter. La phase aqueuse est extraite avec 2 fois 15 ml de chlorure de méthylène. Les phases organiques sont rassemblées et séchées sur  $\text{MgSO}_4$ . Le solvant est ensuite évaporé à sec puis le produit est séché sous vide.

huile incolore

Rdt = 90%

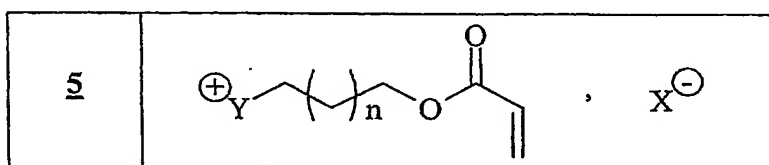
*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone) :* 2,15-2,21 (m, 2H) ; 3,65 (t, 2H,  $J = 6,11$  Hz) ; 4,05 (s, 3H) ; 4,15 (t, 2H,  $J = 7,12$  Hz) ; 7,68 (t apparent, 1H,  $J = 1,73$  Hz) ; 7,73 (t apparent, 1H,  $J = 1,74$  Hz) ; 8,95 (s, 1H)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone) :* 32,32 ; 35,92 ; 47,01 ; 58,35 ; 121,37 (q,  $J_{\text{C-F}} = 320,9$  Hz) ; 123,25 ; 124,01 ; 136,50

## II) FONCTIONNALISATION DES SELS PRÉCÉDENTS :

### 1/ Ester acrylique 5 :

*Procédure générale de l'estérification par l'acide acrylique :*



<u>5a</u>	$\text{Y} = \text{N}(\text{Me})_3$ ; $n = 0$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$
<u>5b</u>	$\text{Y} = \text{N}(\text{Me})_3$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{Cl}$
<u>5c</u>	$\text{Y} = \text{N}(\text{Me})_3$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{BF}_4$
<u>5d</u>	$\text{Y} = \text{N}(\text{Me})_3$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$
<u>5e</u>	$\text{Y} = \text{N}(\text{Me})_3$ ; $n = 2$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$
<u>5f</u>	$\text{Y} = \text{P}(\text{Bu})_3$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$
<u>5g</u>	$\text{Y} = \text{Py}$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$
<u>5h</u>	$\text{Y} = \text{Im}$ ; $n = 1$ ; $\text{X} = \text{NTf}_2$

Une solution du sel d'onium et de 3 équivalents de chlorure d'acryloyle dans l'acétonitrile est chauffée à 80°C en présence de 5 équivalents de  $\text{K}_2\text{CO}_3$  solide pendant 2 heures. Le mélange réactionnel est ensuite placé sous vide à 40°C pour éliminer le solvant et l'excès du réactif. L'acrylate d'onium est ensuite extrait par le chlorure de méthylène.

\* 5a :

huile rose

Rdt = 90%

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 3,5 (s, 9H) ; 4,03-4,40 (m, 2H) ; 4,73-4,85 (m, 2H) ; 6,05 (dd, 1H,  $J_1 = 1,92$  Hz,  $J_2 = 10,5$  Hz) ; 6,25 (dd, 1H,  $J_1 = 10,5$  Hz,  $J_2 = 17,3$  Hz) ; 6,45 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz,  $J_2 = 17,3$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 54,01 (t,  $J = 4,2$  Hz) ; 58,25 ; 65,23 ; 121,05 (q,  $J_{\text{CF}} = 374,2$  Hz) ; 128,80 ; 132,24 ; 165,46

\* **5b** :

Solide blanc

Rdt = 100%

Pf = 175-177°C

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,15-2,20 (m, 2H) ; 3,15 (s, 9H) ; 3,48-3,52 (m, 2H) ; 4,18 (t, 2H,  $J = 6,0$  Hz) ; 5,75 (dd, 1H,  $J_1 = 1,92$  Hz,  $J_2 = 10,5$  Hz) ; 6,15 (dd, 1H,  $J_1 = 10,5$  Hz,  $J_2 = 17,3$  Hz) ; 6,15 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz,  $J_2 = 17,3$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 21,74 ; 52,23 (t,  $J = 4,2$  Hz) ; 60,44 (t,  $J = 3,02$ ) ; 62,6 ; 127,41 ; 130,65 ; 165,04

\* **5c** :

Huile incolore

Rdt = 93%

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,28-3,31 (m, 2H) ; 3,32 (s, 9H) ; 3,06-3,15 (m, 2H) ; 4,52 (t, 2H,  $J = 6,6$  Hz) ; 5,80 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz,  $J_2 = 10,0$  Hz) ; 6,05 (dd, 1H,  $J_1 = 18,3$  Hz,  $J_2 = 10,0$  Hz) ; 6,15 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz,  $J_2 = 18,3$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 22,81 ; 53,28 ; 61,46 ; 63,83 ; 128,51 ; 131,72 ; 167,31

\* **5d** :

Huile incolore

Rdt = 100%.

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,22-2,25 (m, 2H) ; 3,25 (s, 9H) ; 3,60-3,75 (m, 2H) ; 4,15 (t, 2H,  $J = 6,0$  Hz) ; 5,80 (dd, 1H,  $J_1 = 1,92$  Hz ;  $J_2 = 10,68$  Hz) ; 6,05 (dd, 1H,  $J_1 = 17,2$  ;  $J_2 = 10,7$ ) ; 6,15 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz ;  $J_2 = 17,2$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 29,17 ; 54,16 (t,  $J = 4,0$ ) ; 65,16 ; 65,23 ; 121,05 (q,  $J_{\text{CF}} = 374,2$  Hz) ; 129,40 ; 132,15 ; 165,61.

*RMN  $^{19}\text{F}$  (282 MHz, Acétone  $D_6$ )* : - 79,8

**Spectrométrie de masse (FAB) pour  $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{NO}_2$**

Masse Théorique calculée pour ( $\text{C}^+$ ) 172,1338

Masse Trouvée 172,1346

\* **5e :**

Huile incolore

Rdt = 77%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 1,7-1,9 (m, 2H) ; 2,00-2,20 (m, 2H) ; 3,40 (s, 9H) ; 3,58-3,72 (m, 2H) ; 4,25 (t, 2H, J = 6,0 Hz) ; 5,80 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 1,92 Hz ; J<sub>2</sub> = 10,68 Hz) ; 6,05 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,2 ; J<sub>2</sub> = 10,7) ; 6,15 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 1,9 Hz ; J<sub>2</sub> = 17,2 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 20,86 ; 26,44 ; 53,99 ; 64,52 ; 67,37 ; 122,19 (q, J<sub>CF</sub> = 374,2 Hz) ; 129,69 ; 131,83 ; 166,99

\* **5f :**

Huile incolore

Rdt = 77%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 1 (t, 9H, J = 7,2 Hz) ; 1,45-1,85 (m, 12H) ; 2,10-2,28 (m, 2H) ; 2,48-2,7 (m, 8H) ; 4,3 (t, 2H, J = 6,27 Hz) ; 5,58 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 0,3 Hz ; J<sub>2</sub> = 1,96 Hz) ; 6,18 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,16 Hz ; J<sub>2</sub> = 0,3 Hz) ; 6,4 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,16 Hz ; J<sub>2</sub> = 1,97 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 13,09 ; 15,10 ; 16,09 ; 17,84 ; 18,80 ; 21,15 ; 21,22 ; 23,38 ; 23,47 ; 23,86 ; 24,18 ; 63,77 ; 64,11 ; 121,05 (q, J<sub>CF</sub> = 374,2 Hz) ; 128,63 ; 131,12 ; 165,74

\* **5g :**

Huile incolore

Rdt = 80%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,15-2,27 (m, 2H) ; 3,8 (t, J = 6,1 Hz, 2H) ; 4,96 (t, J = 6,8 Hz, 2H) ; 5,54 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 0,5 Hz ; J<sub>2</sub> = 2 Hz) ; 6,18 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,2 Hz ; J<sub>2</sub> = 0,3 Hz) ; 6,4 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,2 Hz ; J<sub>2</sub> = 2 Hz) ; 8,1 (t, J = 7 Hz, 2H) ; 8,52 (t, J = 9,8 Hz, 1H) ; 8,98 (d, J = 6,2 Hz, 2H)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 30,39 ; 59,98 ; 61,42 ; 121,05 (q, J<sub>CF</sub> = 374,2 Hz) ; 128,75 ; 128,98 ; 131,38 ; 145,48 ; 146,50 ; 165,78

\* **5h :**

Huile incolore

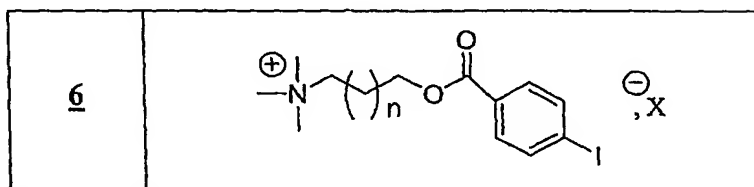
Rdt = 85 %

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,3-2,5 (m, 2H) ; 4,15 (s, 3H) ; 4,28 (t, 2H, J = 6,03 Hz) ; 4,63 (t, 2H, J = 6,99 Hz) ; 5,95 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 1,92 ; J<sub>2</sub> = 10,68) ; 6,18 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 17,2 Hz ; J<sub>2</sub> = 10,7 Hz) ; 6,4 (dd, 1H, J<sub>1</sub> = 1,9 Hz ; J<sub>2</sub> = 17,2 Hz) ; 7,8 (t apparent, 1H, J = 1,70 Hz) ; 7,95 (t apparent, 1H, J = 1,82 Hz) ; 9,2 (s, 1H)

$RMN^{13}C$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 29,32 ; 36,17 ; 47,38 ; 61,36 ; 121,05 (q,  $J_{CF}$  = 374,2 Hz) ; 122,97 ; 124,30 ; 128,44 ; 131,31 ; 136,948 ; 166,07

5

## 2/ Esters 4-iodobenzoïques 6 :



<u>6a</u>	X = I
<u>6b</u>	X = NTf <sub>2</sub>
<u>6c</u>	X = PF <sub>6</sub>
<u>6d</u>	X = BF <sub>4</sub>
<u>6e</u>	X = OTf

10

### \* 6a :

A une solution de 4g (10,96 mmole) de para-iodobenzoate de 3-diméthylaminopropyle dans 10 ml d'acétonitrile, on ajoute goutte à goutte à 0°C 1,1 ml (13,15 mmole) d'iodure de méthyle. Le solide blanc ainsi formé est filtré puis lavé par 3 × 10 ml d'éther.

15

Solide blanc

Rdt = 99%

Pf = 248-250°C

$RMN^1H$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 1,9-2,05 (m, 4H) ; 3,20 (s, 9H) ; 3,42-3,55 (m, 2H) ; 4,45 (t, 2H,  $J$  = 6,05 Hz) ; 7,8 (d, 2H,  $J$  = 8,73 Hz) ; 7,95 (d, 2H,  $J_1$  = 8,76 Hz)

$RMN^{13}C$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 19,89 ; 25,45 ; 53,37 (t,  $J_{C-N}$  = 4,1 Hz) ; 65,13 ; 66,42 ; 101,57 ; 131,19 ; 131,45 ; 138,38 ; 166,78

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $C_{28}H_{42}N_2O_4I_3$

Masse Théorique calculée pour  $(2C^+, I)^+$  851,03

Masse Trouvée 851,10

20

\* **6b** :

A une solution de 1 g (2,04 mmol) de **6a** dans 30 ml du mélange eau/acétone, on ajoute 2,65 mmol de LiNTf<sub>2</sub> en solution dans l'eau. Après 2 heures d'agitation à température ambiante, on évapore le solvant et on extrait le sel par 3 × 10 ml de chlorure de méthylène. Après évaporation de ce dernier, on obtient un solide blanc.

Solide blanc

Rdt = 90%

Tf = 48-50°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 1,82-2 (m, 2H) ; 2,1-2,22 (m, 2H) ; 3,38 (s, 9H) ; 3,6-3,72 (m, 2H) ; 4,4 (t, 2H, J = 6,24 Hz) ; 7,8 (d, 2H, J = 8,73 Hz) ; 7,95 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 8,36 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 26,66 ; 29,12 ; 54,12 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,1 Hz) ; 65,28 ; 67,40 ; 101,59 ; 121,17 (q, J<sub>C-F</sub> = 320,9 Hz) ; 131,17 ; 132,28 ; 139,23 ; 166,74

**Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>30</sub>H<sub>42</sub>N<sub>3</sub>O<sub>8</sub>F<sub>6</sub>I<sub>2</sub>S<sub>2</sub>**

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, NTf<sub>2</sub>)<sup>+</sup> 1004,0407

Masse Trouvée 1004,0427

\* **6c** :

A une solution de 1 g (2,04 mmol) de l'ammonium **6a** dans 30 ml du mélange eau/acétone on ajoute 2,65 mmol de HPf<sub>6</sub> en solution (60%) dans l'eau. Après 2h d'agitation à température ambiante le solvant est évaporé et le solide obtenu est lavé à l'éther (3 × 10ml).

Solide blanc

Rdt = 96%

Tf = 204-206°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,05-2,2 (m, 2H) ; 2,28-2,47 (m, 2H) ; 3,6 (s, 9H) ; 3,8-3,97 (m, 2H) ; 4,6 (t, 2H, J = 6,3 Hz) ; 8 (d, 2H, J = 8,58 Hz) ; 8,15 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 8,58 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 20,97 ; 26,65 ; 54,06 (t ; J = 4,03 Hz) ; 65,31 ; 67,4 (t ; J = 3,17 Hz) ; 101,57 ; 131,19 ; 132,32 ; 139,23 ; 166,75

**Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>28</sub>H<sub>42</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>F<sub>6</sub>I<sub>2</sub>P**

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, PF<sub>6</sub>)<sup>+</sup> 869,0876

Masse Trouvée 869,0879

\* **6d :**

A une solution de 1 g (2,04 mmol) de **6a** dans 3 ml d'eau on ajoute 2,65 mmol de HBF<sub>4</sub> en solution dans l'eau à 40 %. Après l'ajout de ce dernier, on observe la formation d'un solide blanc. Le mélange réactionnel est laissé agité deux heures à température ambiante. Le solide blanc obtenu après filtration est lavé par l'eau (pour éliminer l'excès de HBF<sub>4</sub>) puis deux fois par 30 ml d'éther et enfin séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 86%

Tf = 184-186°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 1,90-2,00 (m, 2H) ; 2,15-2,28 (m, 2H) ; 3,4 (s, 9H) ; 3,65-3,80 (m, 2H) ; 4,42 (t, 2H, J = 6,3 Hz) ; 7,85 (d, 2H, J = 8,58 Hz) ; 8,15 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 8,58 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 20,96 ; 26,62 ; 53,97 (t ; J = 4,03 Hz) ; 65,34 ; 101,53 ; 131,22 ; 132,34 ; 139,23 ; 166,73

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>28</sub>H<sub>42</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>F<sub>4</sub>I<sub>2</sub>B

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, BF<sub>4</sub>)<sup>+</sup> 811,1263

Masse Trouvée 811,1259

\* **6e :**

A une solution de 1 g (10,96 mmol) de para-iodobenzoate de 3-diméthylamino-propyle dans 10 ml d'acétonitrile, on ajoute goutte à goutte à 0°C 1,1ml (13,15 mmol) de triflate de méthyle. Le solide blanc ainsi formé est filtré puis lavé par 3 × 10 ml d'éther.

Solide blanc

Rdt = 96%

Pf = 176-178°C

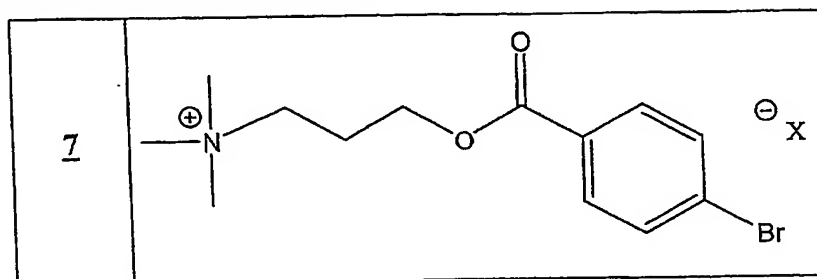
*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, CD<sub>3</sub>CN)* : 1,8-2,1 (m, 4H) ; 3,06 (s, 9H) ; 3,35-3,45 (m, 2H) ; 4,4 (t, 2H, J = 6,05 Hz) ; 7,85 (d, 2H, J = 8,58 Hz) ; 8 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 8,58 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, CD<sub>3</sub>CN)* : 19,16 ; 24,66 ; 52,50 (t ; J = 4,03 Hz) ; 63,66 ; 65,62 (t ; J = 3,17 Hz) ; 99,89 ; 121,17 (q, J<sub>C-F</sub> = 320,9 Hz) ; 129,58 ; 130,59 ; 137,57 ; 165,39

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>29</sub>H<sub>42</sub>N<sub>2</sub>O<sub>7</sub>F<sub>3</sub>I<sub>2</sub>S

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, OTf)<sup>+</sup> 873,1

Masse Trouvée 873,1

3/ Esters 4-bromobenzoïques 7 :

<u>7a</u>	X = Cl
<u>7b</u>	X = NTf <sub>2</sub>
<u>7c</u>	X = PF <sub>6</sub>
<u>7d</u>	X = BF <sub>4</sub>

\* 7a :

Dans un ballon de 250 ml on introduit 2 g (13,1 mmol) de chlorure de N,N,N'-triméthyl-3-hydroxypropylammonium, 25 ml d'acétonitrile, 20 g de K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> en poudre et 4 g (17,5 mmol) du chlorure d'acide du 4-bromobenzoïque. Après une nuit d'agitation à température ambiante, on filtre et on lave K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> par 3 fois 15 ml de chlorure de méthylène et enfin on évapore à sec. On reprend à l'eau et on élimine l'excès de l'acide 4-bromobenzoïque qui cristallise par filtration. Le produit est ensuite cristallisé dans l'acétone après évaporation d'eau.

Solide blanc

Rdt = 60%

Pf = 164-166°C

*RMN*<sup>1</sup>H (200 MHz, D<sub>2</sub>O) : 2,21-2,34 (m, 2H) ; 3,12 (s, 9H) ; 3,30-3,58 (m, 2H) ; 4,35 (t, 2H, J = 6,8 Hz) ; 7,57 (d, 2H, J = 7,4 Hz) ; 7,80 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 7,4 Hz)

*RMN*<sup>13</sup>C (50 MHz, D<sub>2</sub>O) : 22,55 ; 30,61 ; 53,34 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,2 Hz) ; 62,69 ; 64,41 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,09 Hz) ; 128,34 ; 128,66 ; 131,37 ; 132,20 ; 167,84

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>13</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>2</sub>BrMasse Théorique calculée pour (C<sup>+</sup>) 300,0599

Masse Trouvée 302,0607

\* 7b :

Dans ce cas, la synthèse de substrat a été envisagée selon deux approches : par estérification directe du bis-trifluorométhanesulfonamide de N,N,N-triméthyl-3-hydroxypropylammonium ou par métathèse à partir du chlorure correspondant.

*Estérification :*

Dans un ballon de 250 ml, on introduit 4 g (10,5 mmol) de l'alcool, 20 ml d'acétonitrile, 2 ml d'une solution saturée de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  dans l'eau et 4 g (17,5 mmol) de chlorure de l'acide 4-bromobenzoïque. Le mélange réactionnel est chauffé à 60°C durant une nuit. On évapore ensuite à sec, et on solubilise le résidu obtenu dans le chlorure de méthylène. On lave cette solution successivement par 2 × 20ml d'eau, 2 × 20 ml d'une solution de soude (1 N) et enfin par 2 × 20ml d'eau. On sèche la solution sur le sulfate de magnésium et on évapore à sec le solvant. On reprend dans l'acétone et on élimine les traces d'acides qui restent par précipitation à 4°C. Après évaporation de ce dernier, on obtient un solide blanc pur.

Rdt = 90 %.

*Métathèse*

Dans un ballon de 100 ml on solubilise 1 g (2,98 mmol) de **1b** dans 5 ml d'eau. A cette solution on ajoute 1,1 g (3,19 mmol) de bis-trifluorométhanesulfonamidure de lithium ( $\text{LiNTf}_2$ ) en solution dans 3 ml d'eau. Le mélange réactionnel est agité 2 heures à température ambiante avant d'extraire notre produit par 20 ml de chlorure de méthylène. Après évaporation de ce dernier, on obtient un solide blanc qui est séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 90%

Tf = 86-88°C

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,64-2,83 (m, 2H) ; 3,59 (s, 9H) ; 3,96-4,06 (m, 2H) ; 4,71 (t, 2H, J = 6,76 Hz) ; 7,90 (d, 2H, J = 8,9 Hz) ; 8,19 (d, 2H, J = 8,9 Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 23,96 ; 54,24 (t,  $J_{\text{C-N}} = 4,2$  Hz) ; 63,09 ; 65,35 (t,  $J_{\text{C-N}} = 4,0$  Hz) ; 121,46 (q,  $J_{\text{C-F}} = 322,0$  Hz) ; 128,95 ; 130,42 ; 132,58 ; 133,12 ; 166,34

**Spectrométrie de masse (FAB) pour  $\text{C}_{28}\text{H}_{38}\text{F}_6\text{N}_3\text{O}_8\text{S}_2\text{Br}_2$**

Masse Théorique calculée pour ( $2\text{C}^+$ ,  $\text{NTf}_2$ ) 880,0371

Masse Trouvée 880,0375

\* **7c :**

A une solution de 1 g (2,98 mmol) de **1b** dans 3 ml d'eau on ajoute 0,5 ml (5,7 mmol) de  $\text{HPF}_6$  à 60% dans l'eau. Le mélange réactionnel est laissé agité deux heures à température ambiante pour que l'échange soit total. Le solide blanc obtenu après filtration est lavé à l'eau puis deux fois par 30 ml d'éther et enfin séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 96%

Pf = 154-156°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,45-2,59 (m, 2H) ; 3,40 (s, 9H) ; 3,79-3,85 (m, 2H) ; 4,50 (t, 2H, j=5,96 Hz) ; 7,55 (dd, 2H, J<sub>1</sub>=1,91 Hz ; J<sub>2</sub>= 7,73 Hz ) ; 8,00 (dd, 2H, J<sub>1</sub>=1,91 Hz ; J<sub>2</sub>= 7,7 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 22,96 ; 53,23 (t, J = 4,01 Hz) ; 62,31 ; 64,34 ; 128,06 ; 129,48 ; 131,79 ; 132,25 ; 165,63

*RMN <sup>19</sup>F (282 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : -71,6 (d ; J = 707,3Hz ; P-F)

*RMN <sup>31</sup>P (Acétone, 129,5 MHz)* δ : -142 (m, J = 0,7 Hz, P-F<sub>6</sub>)

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>26</sub>H<sub>38</sub>F<sub>6</sub>N<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>O<sub>4</sub>P

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, PF<sub>6</sub><sup>-</sup>) 745,0840

Masse Trouvée 745,0824

\* 7d :

A une solution de 1 g (2,98 mmol) de **1b** dans 3 ml d'eau on ajoute 1 ml de HBF<sub>4</sub> en solution dans l'eau à 40%. Après l'ajout de ce dernier, on observe la formation d'un solide blanc. Le mélange réactionnel est laissé agité deux heures à température ambiante. Le solide blanc obtenu après filtration est lavé par l'eau (pour éliminer l'excès de HBF<sub>4</sub>) puis deux fois par 30 ml d'éther et enfin séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 98%

Tf = 154-156°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,39-2,57 (m, 2H) ; 3,35 (s, 9H) ; 3,70-3,87 (m, 2H) ; 4,50 (t, 2H, J = 5,91 Hz), 7,73 (dd, 2H, J<sub>1</sub> = 1,97 Hz ; J<sub>2</sub> = 6,77 Hz) ; 8,02 (dd, 2H, J<sub>1</sub> = 1,77 Hz ; J<sub>2</sub> = 6,47 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 22,96 ; 53,14 (4,1 Hz) ; 62,35 ; 64,29 ; 128,01 ; 129,52 ; 131,85 ; 132,24 ; 165,61

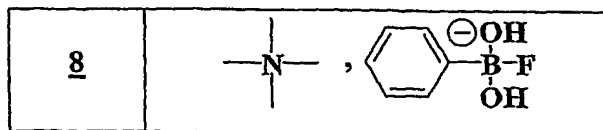
*RMN <sup>19</sup>F (282 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : -150.16(s, B-F)

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>26</sub>H<sub>38</sub>F<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>Br<sub>2</sub>B

Masse Théorique calculée pour (2C<sup>+</sup>, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>) 689,1228

Masse Trouvée 689,1234

## III) SELS D'ONIUM À ANION FONCTIONNALISÉ :



Dans un ballon monocol de 10 mL, on introduit 0,1 g (2,1 mmol) de fluorure de tétraméthylammonium anhydre. Puis on ajoute 1 mL de THF (anhydre) et on homogénéise la solution en chauffant si nécessaire. Enfin, on introduit 0,13 g d'acide phénylboronique (2,1 mmol). On laisse agiter durant environ 2 heures à température ambiante.

Après 2 heures d'agitation, on rajoute de l'éther anhydre pour une meilleure cristallisation puis on filtre le solide sur verre fritté. Le solide est lavé 2 à 3 fois par 20 ml d'éther et pour finir, il est placé sous vide pour le sécher.

Solide blanc

Rdt= 82%

Pf = 162-164°C

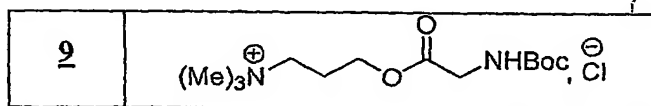
*RMN <sup>1</sup>H* (200 MHz, Acétone *D*<sub>6</sub>) : 3,15 (s, 12H) ; 6,8-7,4 (m, 3H) ; 7,50-7,70 (m, 2H)

*RMN <sup>13</sup>C* (50 MHz, Acétone. *D*<sub>6</sub>) : 56,19 (t, *J*<sub>C-N</sub> = 3,97 Hz) ; 127,47 ; 128,36 ; 130,91 ; 132,98 ; 135,96

*Spectre RMN <sup>19</sup>F* (300 MHz, Acétone. *D*<sub>6</sub>) : -136,40 (multiplet)

*Spectre RMN <sup>11</sup>B* (300 MHz, Acétone. *D*<sub>6</sub>) : 4,66 (D, *J*<sub>B-F</sub> = 27,4 Hz) (56%) ; 28,5 (44%)

## IV) ESTERS DÉRIVÉS DE LA GLYCINE :



2,0 g (11,3 mmol) de N-Boc-glycine et 1,6 g de **1b** (11,2 mmol) sont dissous dans 15 ml de chlorure de méthylène, on ajoute 11,2 mmol de la DCC et 5% molaire de DMAP. Le mélange est agité à température ambiante pendant 18 heures. Après filtration du précipité formé au cours de la réaction, le filtrat est évaporé à sec et le produit obtenu est lavé par 5 × 20 ml d'éther puis séché sous vide.

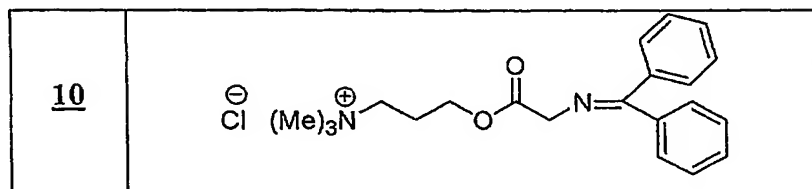
Huile incolore

Rdt = 92%

$RMN^1H$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 1,39 (s, 9H) ; 2,4-2,5 (m, 2H) ; 3,08 (s, 9H) ; 3,35-3,45 (m, 2H) ; 3,75 (s, 2H) ; 3,32 (t, 2H,  $J = 6,9\text{Hz}$ )

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 23,82 ; 39,07 ; 47,31 ; 53,69 (t,  $J_{C-N} = 3,97\text{ Hz}$ ) ; 61,62 ; 65,33 ; 166,92 ; 178,06

5



On fait barboter de l'acide chlorhydrique dans une solution de l'ester 9 dans 15 ml de chlorure de méthylène pendant 6 heures. Le précipité blanc qui se forme après 24 heures d'agitation à température ambiante est lavé deux fois à l'éther. Le produit ainsi obtenu est ajouté à une solution de diphenylméthylène imine (2 g, 11 mmol) dans 15 ml de chlorure de méthylène. Le mélange réactionnel est ensuite agité à température ambiante pendant 24 heures. On filtre le précipité qui se forme et on évapore le solvant puis on lave par  $3 \times 10\text{ ml}$  d'éther.

Rdt en 2 étapes

62%

15

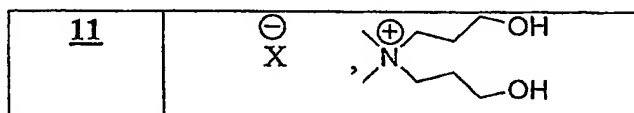
$RMN^1H$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 2,49-2,52 (m, 2H) ; 3,18 (s, 9H) ; 3,43-3,49 (m, 2H) ; 4,19 (s, 2H) ; 4,31 (t, 2H,  $J = 6,89\text{ Hz}$ ) ; 7,18-7,67 (m, 8H) ; 7,82 (m, 2H)

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 23,89 ; 54,03 ; 55,14 (t,  $J_{C-N} = 3,97\text{ Hz}$ ) ; 61,98 ; 65,74 ; 127,98 ; 128,33 ; 128,94 ; 129,19 ; 130,67 ; 130,93 ; 140,03 ; 167,68 ; 177,38

20

#### V) SELS D'ONIUM BIFONCTIONNELS :

1/ Synthèse des sels 11 :



<u>11a</u>	$X = Cl$
<u>11b</u>	$X = NTf_2$

25

\* **11a :**

A une solution de 4,5g de la diméthylamine (0,1 mole) à 45 % dans l'eau est solubilisé dans 30 ml d'acétonitrile on ajoute 17 g de  $K_2CO_3$ , 150 mg de NaI et 25 ml (0,3 mol) de chloropropanol. Le mélange réactionnel est chauffé à 70°C durant une nuit. Après évaporation de l'acétonitrile on extrait le sel par  $3 \times 10$ ml de méthanol et il est ensuite cristallisé dans l'acétone.

Solide blanc

Rdt = 87%

Tf=112-114°C

$RMN^1H$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 1,7-1,85 (m, 4H) ; 2,85 (s, 6H) ; 3,05-3,2 (m, 4H) ; 3,4 (t, 4H, J = 6,06 Hz)

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 25,25 ; 51,10 (t,  $J_{C-N} = 4,1$  Hz) ; 58,94 ; 62,01 (t,  $J_{C-N} = 4$  Hz)

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $C_{16}H_{40}N_2O_4Cl$ Masse Théorique calculée pour  $(2C^+ Cl)$  359,2677

Masse Trouvée 359,2675

\* **11b :**

Dans un ballon de 100ml on introduit une solution de 5 g (25,30 mmol) de **11a** dans 10 ml d'eau distillée. A cette solution on ajoute une solution de 10 g (32,89 mmol) de  $LiNTf_2$  dans l'eau.

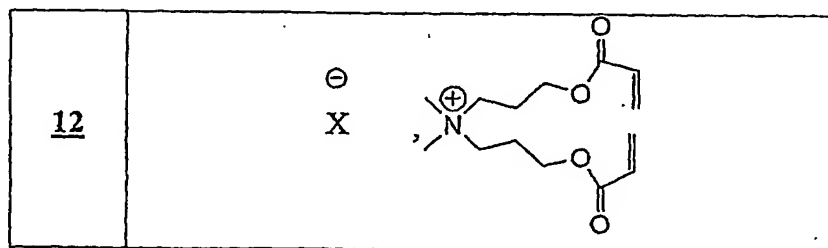
Après 2 heures d'agitation à température ambiante on évapore l'eau et on extrait le produit par  $3 \times 10$  ml d'acétone.

Huile incolore

Rdt = 90%

$RMN^1H$  (200 MHz,  $D_2O$ ) : 1,82-2,05 (m, 4H) ; 3 (s, 6H) ; 3,25-3,40 (m, 4H) ; 3,465(t, 4H, J = 6,92 Hz)

$RMN^{13}C$  (50 MHz,  $D_2O$ ) : 25,34 ; 51,09 ; 58,53 ; 62,13 ; 121,05 (q, J = 321,2 Hz)

2/ Synthèse des diesters **12** :

\*  $X = \text{NTf}_2$

Une solution de 2,7 g (6,02 mmol) de **11b** et de 6 équivalents de chlorure d'acryloyle dans l'acétonitrile est chauffée à 80°C en présence de 10 équivalents de  $\text{K}_2\text{CO}_3$  solide pendant 2 heures. Le mélange est ensuite placé sous vide à 40°C pour éliminer le solvant et l'excès du réactif. L'acrylate d'ammonium ainsi obtenu par extraction par le dichlorométhane est stable à 4°C et peut être stocké pendant plusieurs mois.

Huile jaune pâle

Rdt = 87 %

$\text{RMN } ^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 2,3-2,5 (m, 4H) ; 3,42 (s, 6H) ; 3,72-3,82 (m, 4H) ; 4,32 (t, 2H,  $J = 5,8$  Hz) ; 5,95 (dd, 2H,  $J_1 = 1,76$  ;  $J_2 = 10,09$ ) ; 6,18 (dd, 2H,  $J_1 = 10,09$  Hz ;  $J_2 = 17,15$  Hz) ; 6,4 (dd, 2H,  $J_1 = 2,09$  Hz ;  $J_2 = 17,15$  Hz)

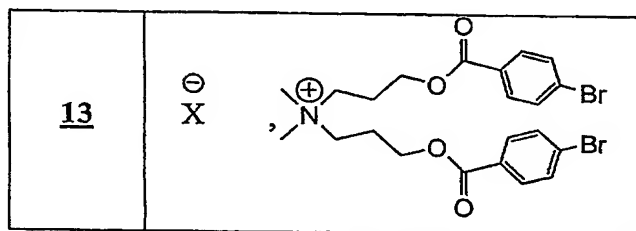
$\text{RMN } ^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ ) : 22,52 ; 51,14 ; 61,89 ; 61,95 ; 121,05 (q,  $J = 321,2$  Hz) ; 128,78 ; 131,02 ; 165,81

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $\text{C}_{14}\text{H}_{24}\text{O}_4\text{N}$

Masse Théorique calculée pour ( $\text{C}^+$ ) 270,1750

Masse Trouvée 270,1703

## 2/ Synthèse des diesters **13** :



<b>13a</b>	$X = \text{Cl}$
<b>13b</b>	$X = \text{BF}_4$

\* **13a** :

Dans un ballon de 100 ml on introduit 1 g (5,06 mmol) de chlorure de **11a**, 10 ml d'acétonitrile, 4,3 g de  $\text{K}_2\text{CO}_3$  en poudre et 4,2 g (19,14 mmol) du chlorure d'acide du 4-bromobenzoïque. Après une nuit d'agitation à température ambiante, on filtre et on lave  $\text{K}_2\text{CO}_3$  par 3 fois 15 ml de chlorure de méthylène et enfin on évapore à sec. On

reprend à l'eau et on élimine l'excès de l'acide 4-bromobenzoïque qui cristallise par filtration. Le produit est ensuite cristallisé dans l'acétone après évaporation d'eau.

Solide blanc

Rdt = 60%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, MeOH-d<sub>4</sub>)* : 2,05-2,25 (m, 4H) ; 3,1 (s, 6H) ; 3,35-3,53 (m, 4H) ; 4,21 (t, 4H, J = 5,8 Hz) ; 7,1 (d, 4H, J = 8,57 Hz) ; 7,35 (d, 4H, J<sub>1</sub> = 8,58 Hz

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, MeOH-d<sub>4</sub>)* : 23,87 ; 52,50 ; 62,50 ; 63,64 ; 130,08 ; 130,16 ; 132,78 ; 133,63 ; 168,22

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>22</sub>H<sub>26</sub>NO<sub>4</sub>Br<sub>2</sub>

Masse Théorique calculée pour (C<sup>+</sup>) 526,0229

Masse Trouvée 526,0221

\* **13b** :

A une solution de 100 mg (0,18 mmol) de **13a** dans 5ml d'eau on ajoute 0,2 ml de HBF<sub>4</sub> en solution dans l'eau à 40 %. Après l'ajout de ce dernier, on observe la formation d'un solide blanc. Le mélange réactionnel est laissé agité deux heures à température ambiante. Le solide blanc obtenu après filtration est lavé à l'eau (pour éliminer l'excès de HBF<sub>4</sub>) puis deux fois par 30 ml d'éther et enfin séché sous vide.

Solide blanc

Rdt = 80%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,4-2,57 (m, 4H) ; 3,4 (s, 6H) ; 3,8-3,94 (m, 4H) ; 4,45 (t, 4H, J = 5,8 Hz) ; 7,67 (d, 4H, J = 8,57 Hz) ; 7,95 (d, 4H, J<sub>1</sub> = 8,58 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 23,55 ; 51,99 (t, J = 4,1 Hz) ; 62,81 ; 63,12 ; 128,92 ; 130,41 ; 132,65 ; 133,14 ; 166,36

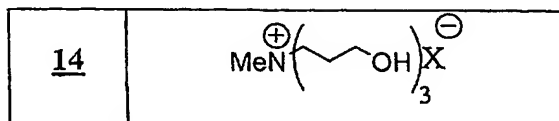
Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>22</sub>H<sub>26</sub>NO<sub>4</sub>Br<sub>2</sub>

Masse Théorique calculée pour (C<sup>+</sup>) 526,0229

Masse Trouvée 526,0216

# VI) SELS D'ONIUM TRI- ET TÉTRAFONCTIONNELS PORTANT DES FONCTIONS IDENTIQUES :

## 1/ Sels trifonctionnels 14 :



<u>14a</u>	$\text{X} = \text{Cl}$
<u>14b</u>	$\text{X} = \text{NTf}_2$

### \* 14a :

Dans un tube de Schlenk, on introduit 3 ml (87,15 mmol) de méthylamine, 20 ml d'acétonitrile, 12 g de  $\text{K}_2\text{CO}_3$ , 53 mg de NaI et 12 ml de 3-chloropropanol. Le mélange réactionnel est chauffé à 80°C durant 48 heures. Après évaporation du solvant on extrait le sel par 3 × 10ml du méthanol, qui est ensuite cristallisé dans l'acétone après évaporation du solvant.

Solide blanc

Rdt = 75%

Tf > 260°C

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 1,8-2,03 (m, 6H) ; 3,1 (s, 3H) ; 3,25-3,4 (m, 6H) ; 3,4 (t, 6H, J = 5,8 Hz)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 24,89 ; 48,6 ; 58,47 ; 59,60

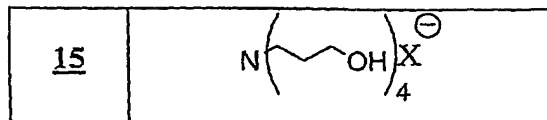
### \* 14b :

Dans un ballon de 100 ml on introduit une solution de 0,4 g (1,65 mmol) de 14a dans 1 ml d'eau distillée. A cette solution on ajoute une solution de 0,7 g (2,14 mmol) de LiNTf<sub>2</sub> dans l'eau.

Après 2 heures d'agitation à température ambiante, on évapore l'eau et on extrait 14b par 3 × 10 ml d'acétone. Après évaporation du solvant et séchage sous vide, on obtient 0,64 g d'une huile incolore soit un rendement de 80%.

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $\text{MeOH}-d_4$ ) : 1,92-2,01 (m, 6H) ; 3,1 (s, 3H) ; 3,38-3,52 (m, 6H) ; 3,7 (t, 6H, J = 5,55 Hz)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $\text{MeOH}-d_4$ ) : 25,25 ; 29,92 ; 58,35 ; 59,80 ; 121,05 (q, J = 321,2 Hz)

2/ Sels tétrafonctionnels 15 :

<u>15a</u>	$\text{X} = \text{Cl}$
<u>15b</u>	$\text{X} = \text{NTf}_2$

\* 15a :

Dans un ballon de 100 ml on introduit 1 g (5,23 mmol) de propanolamine et 2 ml (23,90 mmol) de 3-chloro-1-propanol. Après une nuit de chauffage du mélange réactionnel à 150°C, on élimine l'excès de chloropropanol par lavage à l'éther (3 × 10ml). On isole ainsi le produit par filtration après cristallisation dans l'acétone.

Solide blanc

Rdt = 58%

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 2-2,2 (m, 8H) ; 3,4-3,6 (m, 8H) ; 3,8(t, 8H, J = 5,75 Hz)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 24,49 ; 56,56 ; 58,40

\* 15b :

Dans un ballon de 100ml on introduit une solution de 1 g (3,5 mmol) de 15a dans 5 ml d'eau distillée. A cette solution on ajoute une solution de 2 g (4,55 mmol) de LiNTf<sub>2</sub> dans l'eau. Après 2 heures d'agitation à température ambiante on évapore l'eau et on extrait 15b par 3 × 5 ml de méthanol. Après évaporation du solvant et séchage sous vide, on obtient une huile incolore.

Huile incolore

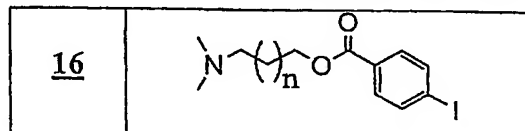
Rdt = 85%,

$\text{RMN}^1\text{H}$  (200 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 1,7-1,93 (m, 8H) ; 3,15-3,30 (m, 8H) ; 3,58 (t, 8H, J = 5,80 Hz)

$\text{RMN}^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $\text{D}_2\text{O}$ ) : 24,56 ; 56,67 ; 58,38 ; 121,05 (q, J = 321,2 Hz)

## VII) SYNTHÈSE DES SELS D'ONIUM PLURIFONCTIONNELS PORTANT DES FONCTIONS DIFFÉRENTES :

### 1/ Préparation des amines tertiaires précurseurs 16 :



<u>16a</u>	n = 3
<u>16b</u>	n = 4

#### \* 16a :

Dans un ballon de 100 ml, on introduit 1 g (9,7 mmol) de 1-diméthylamino-3-propanol, 10 ml de chlorure de méthylène anhydre, 3 g de  $K_2CO_3$  et 2,84 (10,66 mmol) de chlorure dérivé de l'acide 4-iodobenzoïque. Après 3 heures d'agitation à température ambiante la réaction est totale. Le mélange réactionnel est ensuite filtré et évaporé à sec. On obtient un solide blanc avec un rendement de 90% (Pf = 48-50°C).

*RMN  $^1H$  (200 MHz,  $CDCl_3$ )* : 1,87-2,03 (m, 2H) ; 2,3(s, 6H) ; 2,45 (t, 2H, J = 7 Hz) ; 4 (t, 2H, J = 6,52 Hz) ; 7,3-7,5 (m, 4H)

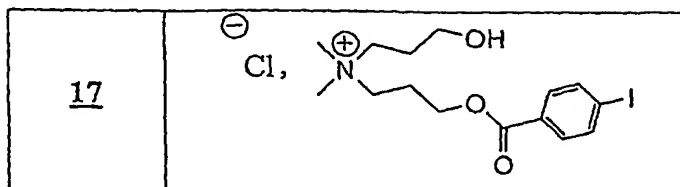
*RMN  $^{13}C$  (50 MHz  $CDCl_3$ )* : 27,36 ; 45,85 ; 56,58 ; 63,96 ; 101,15 ; 130,17 ; 131,37 ; 138,04 ; 166,34

#### \* 16b :

Dans un ballon de 100 ml, on introduit 2,8 g (23,93 mmol) de 1-N,N'-diméthylamino-4-butanol, 10 ml de chlorure de méthylène anhydre, 6,6g de  $K_2CO_3$  et 7,0 g (26,27 mmol) de chlorure d'acide. La réaction est exothermique. Après 3 heures d'agitation à température ambiante la réaction est totale. Le mélange réactionnel est ensuite filtré et évaporé à sec pour donner un solide blanc, avec un rendement de 88%.

*RMN  $^1H$  (200 MHz,  $CDCl_3$ )* : 1,78-1,9 (m, 4H) ; 2,5(s, 6H) ; 2,65 (t, 2H, J = 5,29 Hz) ; 4,35 (t, 2H, J = 6,03 Hz) ; 7,7-7,85 (m, 4H)

*RMN  $^{13}C$  (50 MHz  $CDCl_3$ )* : 20,25 ; 24,86 ; 43,51 ; 57,34 ; 63,47 ; 98,97 ; 128,39 ; 129,39 ; 136,16 ; 164,26

2/ Synthèse des sels 17 :

<u>17a</u>	$X = Cl$
<u>17b</u>	$X = NTf_2$

\* 17a :

Dans un ballon de 50 ml on introduit 1,0g (3 mmol) de 16a et 0,5 ml de 3-chloro-1-propanol. Après 30 minutes de chauffage du mélange réactionnel à 110°C, on observe la formation d'un solide blanc. Ce dernier est isolé par filtration après cristallisation dans l'acétone et lavage par 3 × 10ml d'éther.

Solide blanc

Rdt = 94%

Tf = 180-182°C.

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 1,8-2 (m, 2H) ; 2,10-2,30(m, 2H) ; 3,05 (s, 6H) ; 3,25-3,45(m, 4H) ; 3,6 (t, 1H, J = 0,68 Hz) ; 4,35(t, 2H, J = 0,68 Hz) ; 7,85 (d, 2H, J = 8,09 Hz) ; 8 (d, 2H, J= 8,09 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 22,18 ; 25,29 ; 51,27 (t, J = 4,31 Hz) ; 58,42 ; 62,00 ; 101,85 ; 129,94 ; 131,13 ; 138,26 ; 165,49

Spectrométrie de masse (FAB) pour C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>3</sub>IMasse Théorique calculée pour (C<sup>+</sup>) 392,0723

Masse Trouvée 392,0720

\* 17b :

Dans un ballon de 100ml on introduit une solution de 1,0 g (2,34 mmol) de 17a dans 5 ml d'eau distillée. A cette solution on ajoute une solution de 3,04 mmol de LiNTf<sub>2</sub> dans l'eau.

Après 2 heures d'agitation à température ambiante on extrait 17b par 3 × 5 ml de chlorure de méthylène.

Solide blanc

Rdt = 91%

Tf = 90-92°C

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 2,12-2,63 (m, 2H) ; 2,45-2,63 (m, 2H) 3,4 (s, 6H) ; 3,7-3,93 (m, 6H) ; 4,1 (t, 1H,  $J = 0,3$  Hz), 4,55 (t, 2H,  $J = 0,68$  Hz) ; 7,85 (d, 2H,  $J = 8,09$  Hz) ; 8 (d, 2H,  $J = 8,09$  Hz)

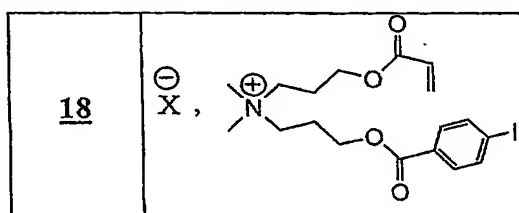
*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ )* : 22,62 ; 26,03 ; 51,16 (t,  $J = 4,31$  Hz) ; 58,56 ; 62,21 ; 100,96 ; 121,01 (q ;  $J_{\text{CF}_3} = 321$  Hz) ; 129,94 ; 131,51 ; 138,33 ; 165,79

Spectrométrie de masse (FAB) pour  $\text{C}_{32}\text{H}_{46}\text{N}_3\text{O}_{10}\text{F}_6\text{I}_2\text{S}_2$

Masse Théorique calculée pour ( $2\text{C}^+$ ,  $\text{NTf}_2^-$ ) 1064,0618

Masse Trouvée 1064,0607

### 3/ Synthèse des sels à fonctionnalités différentes 18 :



<u>18a</u>	$\text{X} = \text{Cl}$
<u>18b</u>	$\text{X} = \text{NTf}_2$

Une solution de (1 mmol) de 17a ou 17b et de 3 équivalents de chlorure d'acryloyle dans l'acétonitrile est chauffée à 80°C en présence de 5 équivalents de  $\text{K}_2\text{CO}_3$  solide pendant 2 heures. Le mélange est ensuite filtré puis évaporé sous vide à 40°C. L'ester d'ammonium est ensuite extrait par le chlorure de méthylène et stocké après évaporation du solvant à 4°C.

#### 18a :

Solide blanc

Rdt = 75 %.

*RMN  $^1\text{H}$  (200 MHz,  $D_2\text{O}$ )* : 2,05- 2,32 (m, 4H) ; 3,1 (s, 6H) ; 3,35-3,55 (m, 2H) ; 4,18 (t, 2H,  $J = 5,55$  Hz) ; 4,35 (t, 2H,  $J = 5,80$  Hz) 5,90 (dd, 1H,  $J_1 = 1,92$  Hz ;  $J_2 = 10,68$ ) ; 6,05 (dd, 1H,  $J_1 = 17,2$  Hz ;  $J_2 = 10,7$  Hz) ; 6,3 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz ;  $J_2 = 17,2$  Hz) ; 7,62 (d, 2H,  $J = 8,58$  Hz) ; 7,82 (d, 2H,  $J = 7,82$  Hz)

*RMN  $^{13}\text{C}$  (50 MHz,  $D_2\text{O}$ )* : 22,09 ; 22,86 ; 51,39 (t,  $J = 4,2$  Hz) ; 62,13 ; 62,65 ; 63,03 ; 63,35 ; 101,78 ; 127,53 ; 128,92 ; 131,13 ; 133,05 ; 139,63 ; 168,07 ; 168,45

**Spectrométrie de masse (FAB) pour  $C_{18}H_{25}NO_4I$** 

Masse Théorique calculée pour ( $C^+$ )	426,0828
---	----------

Masse Trouvée	446,0821
---------------	----------

**18b :**

Dans un ballon de 100ml on introduit une solution de 1,0g (1,80 mmol) de **18a** dans 5 ml d'eau distillée. A cette solution on ajoute une solution de 2 mmol de  $LiNTf_2$  dans l'eau.

Après 2 heures d'agitation à température ambiante on extrait **18b** par  $3 \times 5$  ml de chlorure de méthylène.

Huile incolore

Rdt= 78%

**RMN  $^1H$  (200 MHz, Acétone  $D_6$ ) :** 2,31-2,65 (m, 4H) ; 3,5 (s, 6H) ; 3,75-3,93 (m, 4H) ; 4,32 (t, 2H,  $J = 6,05$  Hz), 4,55 (t, 2H,  $J = 6,1$  Hz) ; 5,95 (dd, 1H,  $J_1 = 1,9$  Hz,  $J_2 = 10,3$  Hz) ; 6,2 (dd ; 1H ;  $J_1 = 17,2$  Hz ;  $J_2 = 10,3$  Hz) ; 6,43 (dd ; 1H ;  $J_1 = 1,9$  Hz ;  $J_2 = 17,2$  Hz) ; 7,82 (d, 2H,  $J = 8,09$  Hz) ; 7,78(d, 2H,  $J = 8,09$  Hz)

**RMN  $^{13}C$  (50 MHz, Acétone  $D_6$ ) :** 23,49 ; 23,54 ; 52,12 (t,  $J = 4,31$  Hz) ; 62,16 ; 62,89 ; 100,84 ; 121,09 (q,  $J_{CF_3} = 321$  Hz) ; 124,56 ; 129,38 ; 130,82 ; 132,22 ; 132,38 ; 139,23 ; 166,66.

**Applications à la synthèse – Protocole général des différentes réactions :*****1/ réaction de Diels-Alder :***

Une solution de l'ester acrylique supporté (du mono au tétra-fonctionnalisé) et de 10 équivalents du cyclopentadiène dans 2 ml de chlorure de méthylène est agitée pendant deux heures à température ambiante. L'excès du réactif et le solvant sont ensuite éliminés sous vide et le produit de réaction ainsi obtenu est mis en solution dans du méthanol en présence de trois gouttes d'acide chlorhydrique 12 N.

Après douze heures à reflux, la transestérification est totale et le produit est alors extrait avec du pentane après évaporation de l'alcool sous vide.

***2/ réaction de Heck :***

1,5 mmol de substrat supporté sont dissous dans 2 ml de solvant. A cette solution, on ajoute 5 équivalents d'halogénure d'aryle, 1 équivalent de  $K_2CO_3$  comme base et

1 % molaire d'acétate de palladium. A la fin de la réaction on élimine le solvant et l'excès du réactif par lavage à l'éther puis on ajoute le méthanol (2ml), l'acide chlorhydrique 12 N (3 gouttes) et on porte à reflux.

Après 12 heures, le produit de couplage est extrait à l'éther après évaporation de l'alcool. La solution étherée est ensuite évaporée à sec.

### ***3/ Réaction de couplage de Suzuki :***

#### **Procédure générale pour les sels mono et bifonctionnalisés :**

A une solution de 100 mg de l'halogénure d'aryle supporté dans 1ml de DMF on additionne 0,95 équivalents de l'acide boronique (par fonction), 2 équivalents de  $K_2CO_3$  et 1% molaire d'acétate de palladium. Le mélange réactionnel est chauffé 5 heures à 80°C. Après quoi, on ajoute un alcool et on porte le mélange à reflux pendant 12 heures, en présence de 0,1 ml d'acide chlorhydrique concentré (12 N). Après transestérification et évaporation de l'alcool, l'ester formé est extrait du milieu par lavage à l'éther (3 × 10 ml).

### ***4/ Réaction de couplage de Sonogashira :***

A une solution de 100 mg de l'halogénure d'aryle supporté dans 1 ml de solvant on additionne 4 équivalents de l'alcyne, 1 équivalent de  $K_2CO_3$  et un mélange (1/2 catalyseur/CuI). Le mélange réactionnel est chauffé 1 heure à 40°C. Après quoi, on ajoute un alcool et on porte le mélange à reflux pendant 12 heures, en présence de 0,1 ml d'acide chlorhydrique concentré (12 N). Après transestérification et évaporation de l'alcool, l'ester formé est extrait du milieu par lavage à l'éther (3 × 10 ml).

### ***5/ Alkylation de la Base de Schiff supportée :***

A un mélange de la base de Schiff dérivée de la glycine et de la benzophénone supportée **13** (1g ; 2,6mmol), et de 2 équivalents de  $K_2CO_3$  dans l'acétonitrile (2 ml) on ajoute R-X (4 mmol) à température ambiante. Le mélange est ensuite porté à reflux sous une agitation vigoureuse. Après 12 heures, le milieu réactionnel est filtré et évaporé à sec.

La transestérification et l'hydrolyse de l'imine sont réalisées au reflux du méthanol en présence d'acide chlorhydrique concentré pendant 12 heures. Après évaporation du solvant le mélange est dissous dans 1 ml d'eau. Et enfin, l'acide aminé libre est extrait par le dichlorométhane après neutralisation du milieu.

**6/ Réaction multicomposant de type Grieco :**

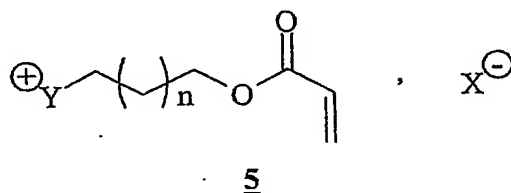
Sous courant d'argon on mélange 100 mg de l'amine 34 supporté, 500 µl d'une solution 1 M de l'aldéhyde dans l'acétonitrile, 500 µl d'une solution 1 M de cyclopentadiène dans l'acétonitrile et 50 µl d'une solution de 1% de TFA dans l'acétonitrile. Le mélange réactionnel est agité une nuit à température ambiante. Après évaporation à sec et lavage à l'éther, on obtient un solide qui cristallise dans l'éther.

## EXEMPLES

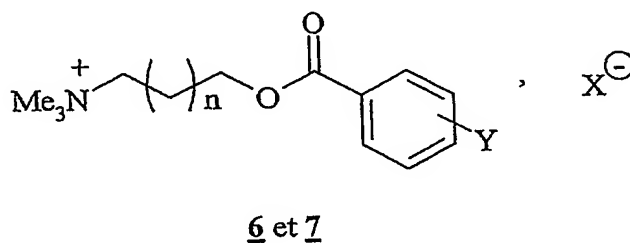
Les différents sels fonctionnalisés utilisés ont été préparés selon les procédures décrites dans la littérature.

Pour montrer l'intérêt de cette nouvelle famille de supports solubles il a été choisi de préparer les réactifs 5, 6, 7 et 10 permettant de mettre en oeuvre plusieurs types de réactions fondamentales en chimie organique. On a donc supporté :

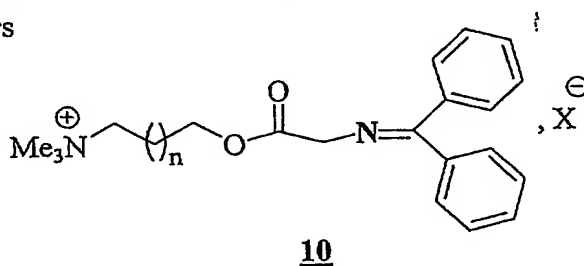
– un ester acrylique par l'intermédiaire des sels d'ammonium 5 ; ces sels sont ensuite engagés dans des réactions de cycloadditions et de couplages



– un ester aryle substitué par un halogène (Br ou I) sur le noyau aromatique qui a été testé dans trois exemples de réactions de couplage



– une base de Schiff dérivée de la glycine qui, après alkylation, conduira à des aminoacides supérieurs



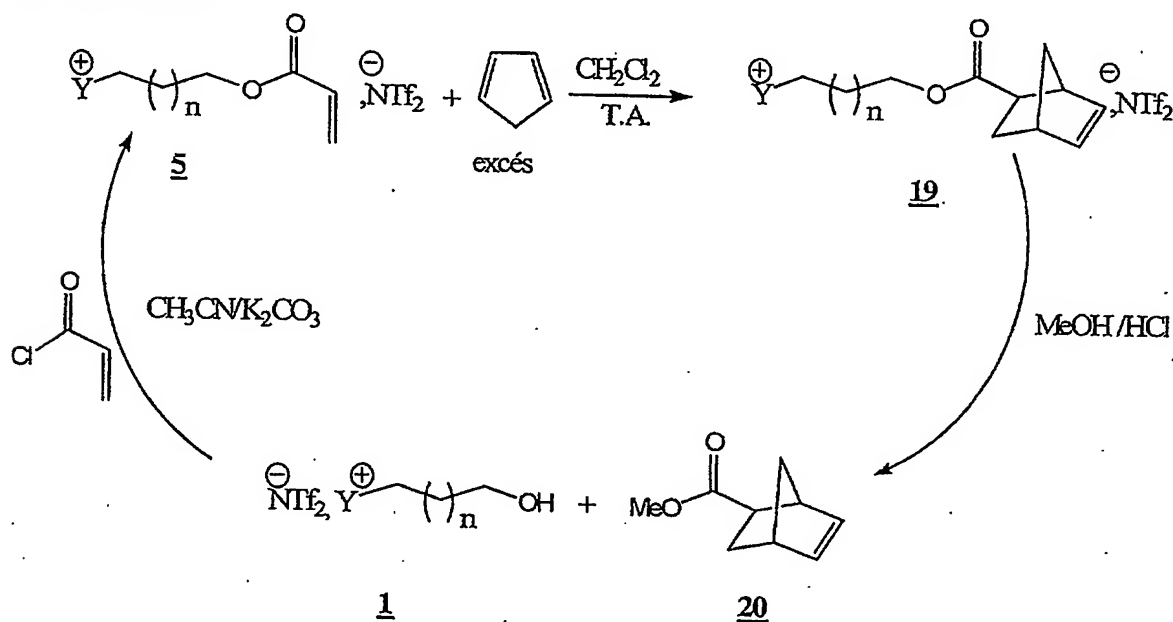
Afin d'augmenter la charge spécifique des sels d'onium, les présents Inventeurs ont également développé de nouveaux sels d'onium portant plus d'un bras fonctionnalisé.

La synthèse de supports et de réactifs supportés ainsi que leurs applications dans quelques exemples est décrite en détail dans la partie expérimentale qui suit.

### A - Exemple 1 : Réaction de Diels-Alder :

La richesse et le potentiel synthétique de la réaction de Diels-Alder ont incité les chimistes à rechercher des méthodes permettant d'en augmenter d'une part la vitesse et le rendement, d'autre part la régio et la stéréosélectivité. Cette réaction est le premier exemple choisi pour montrer l'efficacité de la synthèse supportée sur sels d'onium.

La réaction de Diels-Alder entre un diénophile supporté sur un sel d'onium 5 et le cyclopentadiène dans le chlorure de méthylène comme solvant a donc été étudiée selon le schéma suivant :



Dans cette partie du travail les Inventeurs ont étudié de façon précise l'influence de :

- 1) la longueur de chaîne carbonée qui sépare la fonction acryloyle de la fonction ammonium
- 2) la nature du cation et de l'anion sur la réactivité
- 3) le recyclage du support


#### Procédure pour la réaction de Diels-Alder :

L'acrylate supporté 5 et 10 équivalents du cyclopentadiène sont dissous dans 2 ml de chlorure de méthylène. La solution est ensuite agitée pendant deux heures à température ambiante. Le solvant et l'excès de réactif sont ensuite éliminés sous vide puis le produit de réaction est solubilisé dans du méthanol en présence de quelques

gouttes d'acide chlorhydrique (12 N). Après douze heures à reflux, la transestérification est totale et le produit est alors extrait avec du pentane.

Les résultats obtenus sont regroupés dans le tableau 1 :

**Tableau 1 : Influence de la longueur du bras (n) et de la nature du cation onium sur la réactivité de l'ester acrylique**

essai	A	n	conv (%)
1	Me <sub>3</sub> N	0	85
2	Me <sub>3</sub> N	1	78
3	Me <sub>3</sub> N	4	41
4		1	62
5	P(Bu) <sub>3</sub>	1	48

Les résultats du tableau montrent que la longueur de la chaîne alkyle du bras de greffage influence la réactivité de l'ester acrylique. En effet, l'augmentation de la longueur de la chaîne alkyle séparant les deux fonctions ammonium et ester réduit la vitesse de réaction, ce qui peut être expliqué par une activation de l'acryloyle due à l'effet électroattracteur de la fonction triméthylammonium qui appauvrit en électrons la double liaison acrylique et la rend plus réactive (comparer les essais 1, 2 et 3). De même, la nature du cation influence la réactivité (comparer les essais 2, 4 et 5). Il faut en outre noter que la sélectivité endo/exo est la même quelque soit la nature et la composition du support.

Enfin, la possibilité de recyclage du support a été testée dans le cas des sels d'ammonium. Les résultats obtenus sont regroupés dans le tableau 2.

**Tableau 2 : Recyclage du support 5**

essai	Rendement en ester <u>20</u> (2 étapes)
1 <sup>ère</sup> réaction	78
1 <sup>er</sup> recyclage	75
2 <sup>ème</sup> recyclage	77
3 <sup>ème</sup> recyclage	81

Au cours des opérations de recyclage, une stabilité au niveau de la réactivité, de la sélectivité et du rendement des réactions a été constatée.

## B - Exemple 2 : Réactions de Couplage

La formation de liaisons carbone-carbone est une opération fondamentale en chimie organique. Parmi le grand nombre de réactions possibles, les méthodes catalytiques utilisant des catalyseurs organométalliques sont extrêmement importantes. Pour notre part, nous avons testé ces nouveaux supports dans les réactions de couplage qui ont déjà fait l'objet de nombreux travaux sur résines et polymères solubles (Franzen, 2000 ; Bertineina et al., 1998 ; Wendeborn et al., 1998).

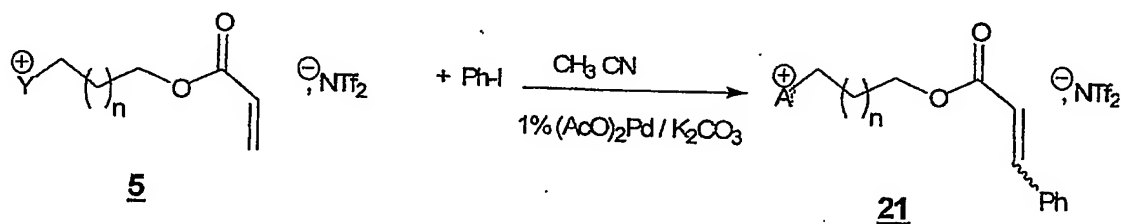
Les différentes réactions de couplage étudiées sont les suivantes :

- 1) le couplage de Heck
- 2) le couplage de Suzuki
- 3) le couplage de Sonogashira

Dans les différents exemples nous avons supporté des esters acryliques, ou des esters aryliques ou encore les deux réactifs :

### 1) Couplage de Heck :

Dans cet exemple on a engagé un ester acrylique supporté comme réactif dans la réaction de Heck en présence d'acétate de palladium comme catalyseur, du bicarbonate de potassium comme base et d'un iodure d'aryle en large excès comme réactif selon le schéma qui suit :

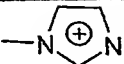



Toutes les réactions de couplage ont été réalisées à 100°C. Le suivi des réactions a été effectué par RMN du proton (Figure 1)(essai 3 du tableau 3).

La Figure 1 illustre la possibilité du suivi par RMN  $^1\text{H}$  des réactions et sa simplicité. Il est facile de constater la disparition totale des signaux entre 5,9 et 6,5 ppm correspondant aux trois protons de la double liaison du substrat **5d**, et l'apparition des signaux de la double liaison du produit de couplage **21**.

Les différents paramètres qui influencent cette réaction ont ensuite été étudiés pour mettre au point les conditions optimales. Les résultats obtenus sont regroupés dans le tableau 3 :

**Tableau 3 : Influence de la nature du cation, du support et du bras espaceur sur la réaction de couplage de Heck**

essai	A	n	Temps (h)	Concentration (mol/l)	Conversion (%) <sup>i</sup>	Rapport E/Z <sup>ii</sup>
1	$(Me)_3N^+$	1	2	0,05	70	88/12
2	$(Me)_3N^+$	0	1	0,1	100	> 99/1
3	$(Me)_3N^+$	1	1	0,1	100	> 99/1
4	$(Me)_3N^+$	4	1	0,1	100	> 99/1
5		1	1	0,1	100	> 99/1
6		1	1	0,1	87	> 99/1
7	$(Bu)_3P^+$	1	1	0,1	100	> 99/1

i : déterminé par RMN.

ii : déterminé par RMN et confirmé par GC.

Les essais 1 et 2 montrent que la concentration du milieu réactionnel, outre qu'elle réduit la quantité du solvant, influence aussi bien la réactivité que la sélectivité de la réaction. Ainsi en doublant la concentration, l'isomère trans est obtenu exclusivement.

On a remarqué une relation directe entre réactivité et nature du cation du substrat supporté. En effet, en présence du cation pyridinium, la vitesse de réaction est réduite et 87% seulement de produit de couplage sont formés dans les conditions standards. En revanche la longueur de la chaîne alkyle séparant l'ester acrylique et la fonction ammonium n'a aucune influence ni sur la réactivité, ni sur la sélectivité (comparer les essais 2, 3 et 4).

## 2) Couplage de Suzuki :

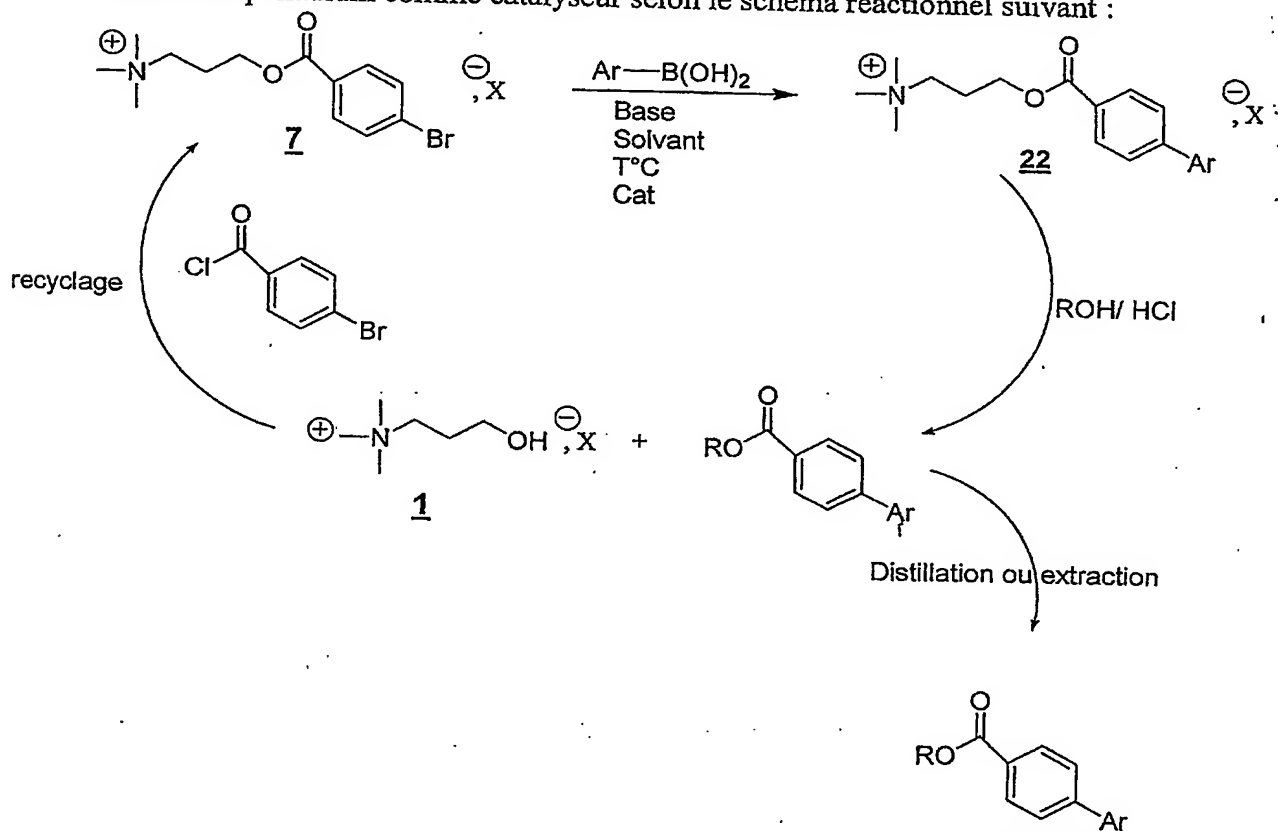
Le second exemple de réaction de couplage où les supports onium ont été utilisés est la réaction de Suzuki qui consiste en un couplage d'un halogénure d'aryle avec un acide aryl boronique. Cette étude a été réalisée selon deux approches différentes :

- 1) en supportant un halogénure d'aryle
- 2) en supportant simultanément un halogénure d'aryle et un acide boronique.

### \* Halogénure d'aryle supporté.

Dans cette étude on a utilisé l'acide 3-iodobenzoïque et l'acide 4-bromobenzoïque supporté sur un sel d'onium, et on a choisi d'utiliser le DMF et le dioxane comme solvants très utilisés dans ce type de réaction sur résine ou polymère soluble. Nous avons donc étudié l'effet de la température et de l'anion du support.

Ces différentes études ont été réalisées en utilisant l'acide phénylboronique et l'acétate de palladium comme catalyseur selon le schéma réactionnel suivant :



**23 , 24 et 25**

Avec Ar=cycle aromatique  
et R=Me, Et ou Pr  
ou Ar'-Ar

**Tableau 4 : Influence de la température et du solvant sur la réaction de couplage de Suzuki en présence de  $K_2CO_3$  (2 équivalents) et de  $Pd(OAc)_2$  (1% molaire).**

essai	Solvant	X	Température (°C)	Taux de conversion	Ar-Ar'	Ar-Ar ..
1	DMF	$NTf_2$	20 (18h)	99,1	98,7	0,4
2	DMF	$NTf_2$	80 (5h)	100	96,4	3,2
3	Dioxane	$NTf_2$	80 (5h)	70	40	30

L'examen du tableau 4 montre que dans le DMF après cinq heures à 80°C, la réaction est totale avec une excellente sélectivité. Par contre, dans le cas du dioxane, dans les mêmes conditions, 70% de conversion ont été observés avec 30% de produit d'homocouplage (Ar-Ar). Il faut noter que le produit désiré est isolé après transestérification avec un rendement de 95% et une pureté de 99,9% (essai 2).

Au vu des résultats obtenus lors de cette étude non exhaustive, il a été choisi de travailler dans les conditions suivantes pour la préparation d'une librairie d'esters biaryliques :

Solvant : DMF

Température : 80°C

Base :  $K_2CO_3$  solide pour la simplicité du traitement de réaction

Pré-catalyseur :  $Pd(OAc)_2$

Pour la préparation de cette librairie d'esters biaryliques, on a dans un premier temps réalisé une série de réactions de couplage en parallèle avec 9 acides arylboroniques et l'acide 4-bromobenzoïque supporté. Ensuite, les 9 esters biaryliques supportés sont mélangés pour former une solution homogène, qui est alors divisée en trois portions égales. Après quoi, chacune des solutions est solubilisée dans un alcool différent après évaporation du DMF sous vide. Quelques gouttes d'acide chlorhydrique concentré (12 N) sont ensuite ajoutées puis le mélange est porté 18 heures à reflux. Après évaporation à sec, le mélange des biarylesters est extrait par l'éther. 3 séries de 9 esters sont donc obtenues et sont analysées en GC/MS. Les différents biarylesters attendus sont tous obtenus quantitativement (aucune trace d'esters aryliques correspondant au produit de départ n'a été détectée par GC/MS) et identifiés sans ambiguïté.

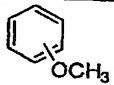
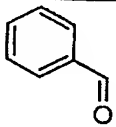
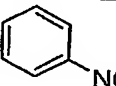


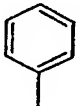

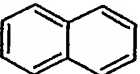
Tous les résultats sont rassemblés ci-dessous dans les tableaux 5 à 7 et chromatogrammes correspondant aux mélanges des esters biaryliques représentés dans les figures 2 à 4.

5

*a/ Esters méthyliques biaryliques 23a-i :*

Le tableau 5 ci-après correspond au chromatogramme de la figure 2.

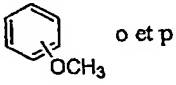
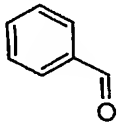
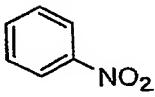
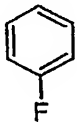



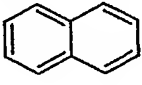
**Tableau 5 : Caractéristiques GC/MS de la librairie des esters méthyliques 23a-i**

<u>23</u>	Ar	Temps de rétention	Masse moléculaire
<u>23a et 23b</u>	 o et p	21,31 ; 22,35	242
<u>23c</u>		23,24	240
<u>23d</u>		28,58	257
<u>23e</u>		16,28	230
<u>23f</u>		24,23	237
<u>23g</u>		18,25	226
<u>23h</u>		16,41	212
<u>23i</u>		27,74	262

*b/ Esters éthyliques biaryliques 24a-i :*

Le tableau 6 ci-après correspond au chromatogramme de la figure 3.

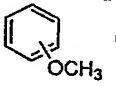
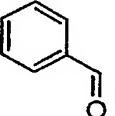
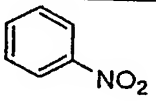
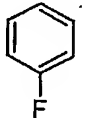
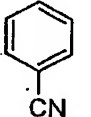
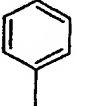

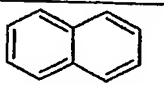
**Tableau 6 : Caractéristiques GC/MS de la librairie des esters éthyliques 24a-i**

<u>24</u>	Ar	Temps de rétention(mn)	Masse moléculaire
<u>24a et 24b</u>	 o et p	23,76 ;24,73	256
<u>24c</u>		25,19	254
<u>24d</u>		28,72	271
<u>24e</u>		17,33	244
<u>24f</u>		25,95	251
<u>24g</u>		19,82	240
<u>24h</u>		17,50	226
<u>24i</u>		30,12	276

*c/ Esters biaryliques propyliques 25a-i*

Le tableau 7 ci-après correspond au chromatogramme de la figure 4.

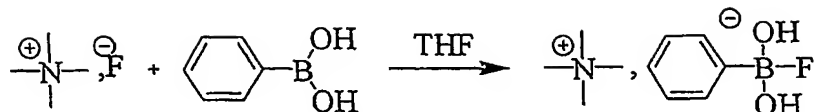
**Tableau 7 : Caractéristiques GC/MS de la librairie des esters propyliques 25a-i**

<u>25</u>	Ar	Temps de rétention en minutes	Masse moléculaire Déterminée par MS
<u>25a et 25b</u>	 o et p	26,42, 27,36	270
<u>25c</u>		28,13	268
<u>25d</u>		32,29	285
<u>25e</u>		19,28	258
<u>25f</u>		28,96	265
<u>25g</u>		22,82	254
<u>25h</u>		19,53	240
<u>25i</u>		34,52	290

**\* Halogénure d'aryle et acide boronique supportés simultanément :**

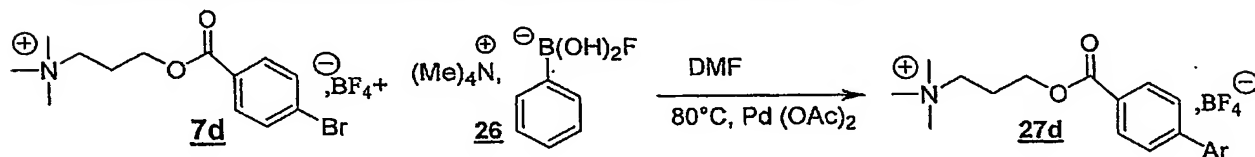
On a greffé un acide arylboronique sur un anion afin de l'engager ensuite dans une réaction de couplage de Suzuki décrochant.

L'acide phénylboronique est greffé sur un support onium via l'anion. En effet, si l'anion  $X^-$  du sel support est assez nucléophile, il va réagir avec l'acide phénylboronique en quaternarisant l'atome de bore pour donner un borate. Le nucléophile de choix est le fluorure.



Cette réaction de quaternarisation a été réalisée en solubilisant, à température ambiante, le fluorure de tétraméthylammonium dans le THF (anhydre) puis ajout de l'acide phénylboronique. Après 18 heures d'agitation à température ambiante, le précipité qui se forme est filtré puis lavé à l'éther. Le rendement en produit isolé est de l'ordre de 80%. Le suivi de cette réaction a été réalisé à l'aide de la RMN du bore et du fluore.

Le couplage de Suzuki est réalisé dans les mêmes conditions que celles décrites dans la première partie, entre l'acide 4-bromobenzoïque supporté et l'acide phénylboronique supporté selon le schéma réactionnel suivant :



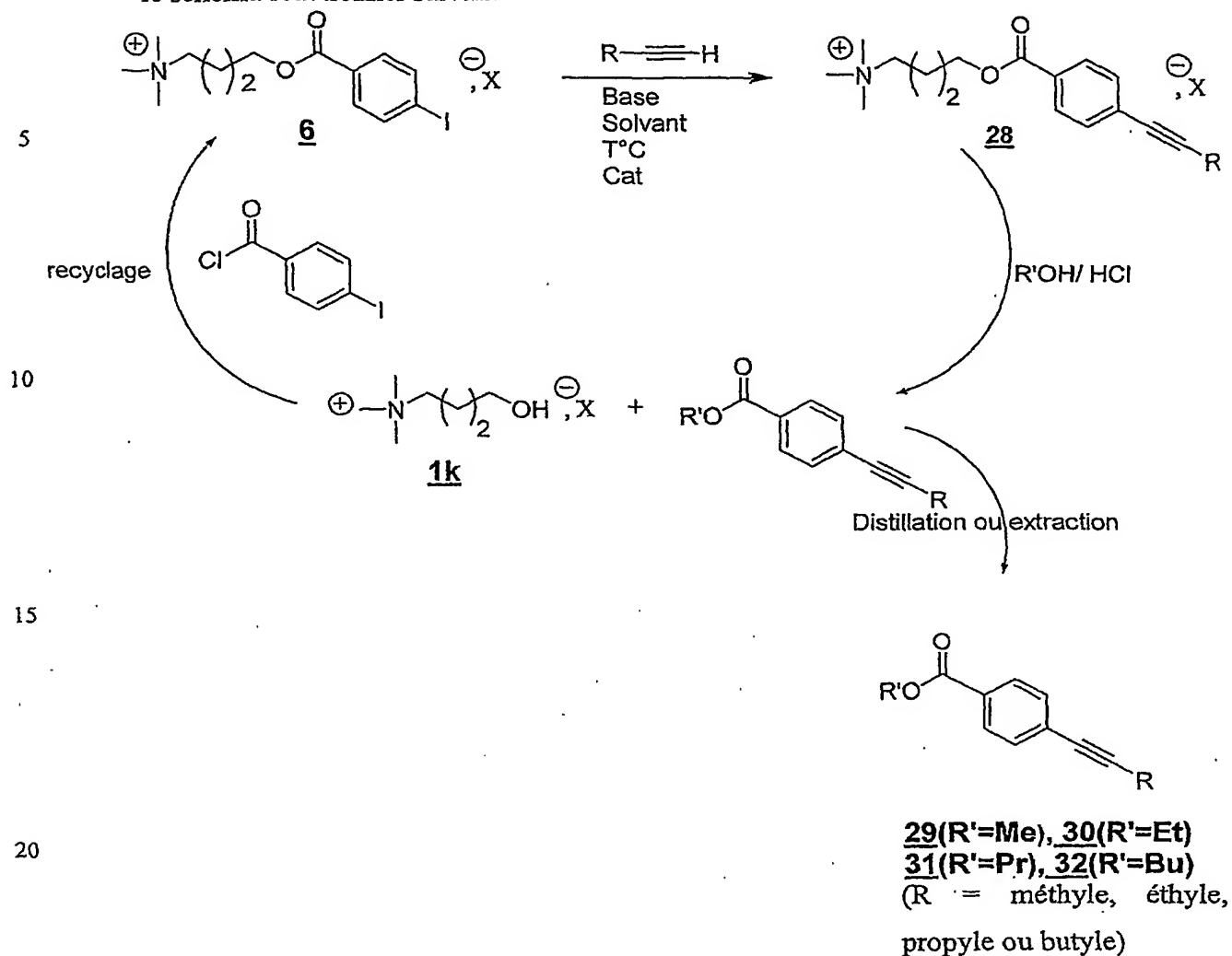
La réaction conduit au produit de couplage avec un excellent rendement (98% en produit isolé pur après transestérification) et une réactivité supérieure à celle observée dans le cas de l'acide phénylboronique. Le support **1d** est récupéré quantitativement et peut être réutilisé.

### 3) Couplage de Sonogashira :

Un autre exemple de couplage où cette famille de supports solubles a été testée est celui de Sonogashira qui consiste en un couplage d'un halogénure d'aryle et d'un alcyne vrai.

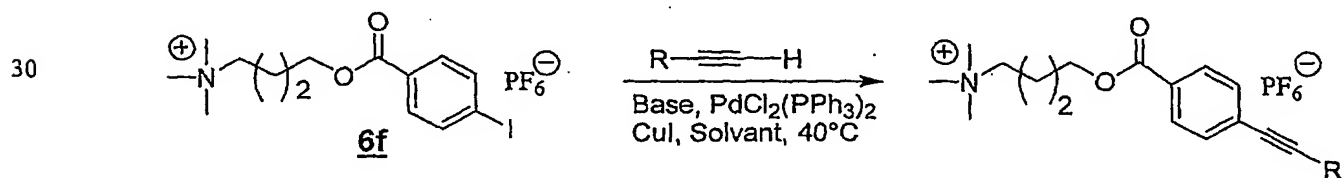
Cette étude a été effectuée en supportant l'halogénure d'aryle sur un sel d'onium. Dans un premier temps et afin de mettre au point les conditions optimales, on a étudié l'influence des différents paramètres sur la réaction de couplage. On a donc examiné l'effet de la température, de la nature du solvant, du catalyseur, de la base et du contre-ion du support ionique.

Ces différentes études ont été réalisées en utilisant l'acide 4-iodobenzoïque selon le schéma réactionnel suivant :



### 1 - Effet de la nature du solvant et de la base :

Cette étude a été effectuée en opérant avec 2,5 % de catalyseur, 5 % de CuI et une température de 40°C afin de déterminer l'influence de la nature de la base et du solvant sur la réaction de couplage. On a donc fait varier la nature de la base ou le solvant :



Les différents essais réalisés à 40°C après 1 heure de réaction sont regroupés dans le tableau 8 :

**Tableau 8 : couplage de Sonogashira à 40°C pendant 1 heure (influence de la base et du solvant)**

essai	base	Solvant	Taux Conv.(%)
1	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> (s)	CH <sub>3</sub> CN	57 <sup>i</sup>
2	N(Et) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CN	100 <sup>i</sup>
3	N(Et) <sub>3</sub>	DMF	100 <sup>ii</sup>
4	N(Et) <sub>3</sub>	THF	75 <sup>ii</sup>
5	N(Et) <sub>3</sub>	Toluène	65 <sup>ii</sup>
6	N(Et) <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	100 <sup>ii</sup>
7	N(Et) <sub>3</sub>	Acétone	100 <sup>ii</sup>
8	N(Et) <sub>3</sub>	Dioxanne	100 <sup>ii</sup>
9	N(Et) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CN	100 <sup>ii</sup>

i : X = PF<sub>6</sub> ; R = butyle

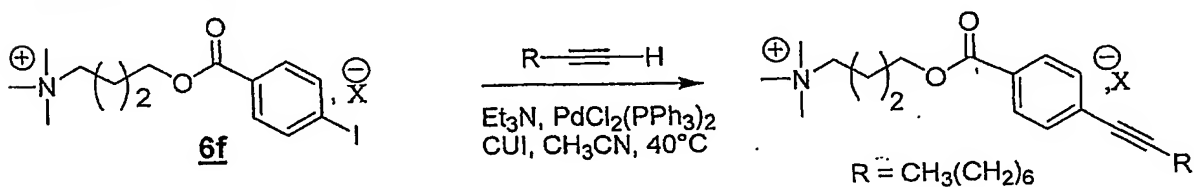
ii: X = NTf<sub>2</sub> ; R = pentyle

L'examen du tableau 8 montre que l'emploi de la triéthylamine permet d'observer une meilleure réactivité comparée à l'utilisation du bicarbonate de potassium solide comme base (comparer les essais 1 et 2).

Les essais 2 à 8 montrent que différents solvants organiques usuels peuvent être utilisés. En revanche, une diminution de réactivité a été observée dans les cas du toluène et du tétrahydrofurane où le milieu réactionnel est hétérogène.

## 2 - Effet de la nature de l'anion du sel d'onium :

L'étude comparative a été effectuée sur la réaction de couplage du 1-heptyne sur le 4-iodobenzoate de N,N',N''-triméthylbutylammonium, en utilisant l'acétonitrile comme solvant, la triéthylamine comme base et le PdCl<sub>2</sub>(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub> comme catalyseur, selon le schéma réactionnel suivant :



Les résultats obtenus après 15 min d'agitation à 40°C sont regroupés dans le tableau 9 suivant :

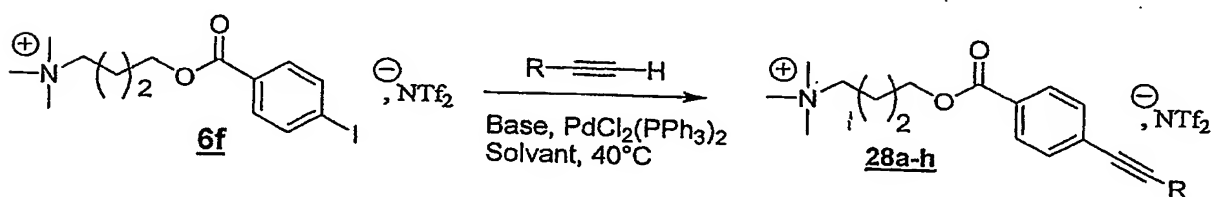
**Tableau 9 : Couplage de Sonogashira (15' à 40°C) : influence de l'anion**

essai	X	Taux de conversion (%)
1	I	50
2	NTf <sub>2</sub>	100
3	BF <sub>4</sub>	70
4	PF <sub>6</sub>	97
5	CH <sub>3</sub> SO <sub>4</sub>	95
6	CF <sub>3</sub> SO <sub>3</sub>	91

L'examen du tableau 9 montre que la réaction de couplage a lieu quelle que soit la nature de l'anion. En revanche, une meilleure réactivité est observée dans le cas du triflate, du méthylsulfate, de l'hexafluorophosphate et du bis-trifluorométhane sulfonamidure (triflimide).

### 3 - Effet de la nature de l'alcyne :



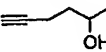




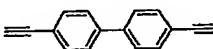
Afin de généraliser cette méthodologie on a réalisé le couplage de l'halogénure d'aryle supporté **6f** avec divers alcynes fonctionnalisés ou non.



Ces différentes réactions ont été suivies par RMN du proton. La figure 5 montre la simplicité et la facilité de l'interprétation de tels spectres.

Les résultats obtenus en faisant varier les alcynes sont regroupés dans le tableau 10.

Tableau 10 : couplage de Sonogashira de 6f avec différents alcynes.

essai	Alcyne	Temps de réactions (h)	Taux Conv.(%)	Rdt <sup>i</sup> (%)
1		1	100	85
2		1	100	75
3		1	100	92
4		1	100	83 <sup>ii</sup>
5		1	100	88
6		1	100	77
7		1	100	95
8		1	100	63 <sup>ii</sup>

i : Rdt en produit isolé pur.

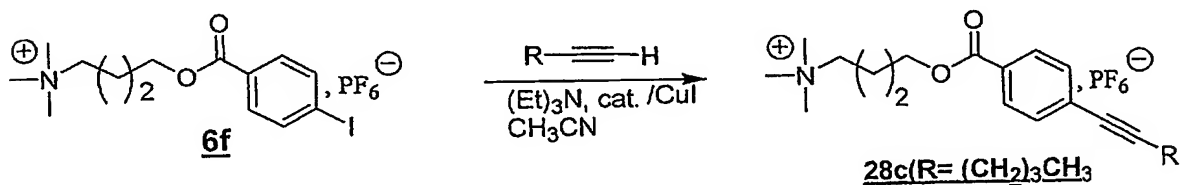
ii : Rdt en produit isolé après transestérification par le méthanol.

5

**4 - Effet de la nature et de la quantité du catalyseur:**

La réaction de couplage du 4-iodobenzoate de N,N,N-triméthylbutylammonium et de l'hexyne a été effectuée en présence de triéthylamine comme base et de l'acétonitrile comme solvant selon le schéma réactionnel suivant :

10



15

Les résultats obtenus sont regroupés dans le tableau 11 suivant :

Tableau 11 : couplage de Sonogashira dans l'acétonitrile

essai	catalyseur	cata/CuI ( % / %)	Température (°C)	Temps de réaction (h)	Taux de conversion (%) <sup>i</sup>
1	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	10/20	20	0,2	100 <sup>ii</sup>
2	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	10/20	40	0,2	100 <sup>ii</sup>
3	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	5/10	20	0,2	100
4	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2,5/5	20	0,2	100
5	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	1/2	20	1	70
6	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2,5/0	20	0,2	<10%
7	PdCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2,5/5	40	0,2	100
8	PdCl <sub>2</sub>	2,5/5	40	0,2	<10
9	Pd(OAc) <sub>2</sub>	2,5/5	40	0,2	<10

i : rendement déterminé par RMN.

ii : rendement déterminer par GC/MS après transestérification.

5

On constate les points suivants :

- la réaction a lieu à température ambiante avec des temps records même en présence de 2,5% en catalyseur. Ces résultats sont d'un intérêt majeur sachant que, dans le cas du support solide la même réaction n'est totale qu'après 24h en présence de 10% de catalyseur ;

10

- la présence de ligand phosphoré accélère nettement la réaction, et le PdCl<sub>2</sub>(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub> reste de loin le catalyseur de choix pour cette réaction (comparer les essais 7, 8 et 9) ;

- la réactivité reste identique en diminuant le pourcentage de catalyseur de 10 à 2,5%. En revanche, la réduction à 1% provoque une chute de la réactivité (essai 5). De même, l'essai 6 montre que la présence de CuI n'est pas indispensable mais elle accélère la réaction.

15

### 5 - Application en chimie combinatoire :

Après avoir analysé les résultats obtenus lors de cette étude, il a été décidé de travailler dans les conditions suivantes pour la préparation d'une librairie d'alcynes aromatiques :

20

Solvant : CH<sub>3</sub>CN

Température : 40°C

Base : Triéthylamine

Pour la préparation de cette librairie d'esters on a opéré comme suit :

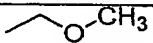
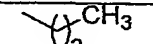
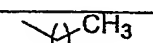
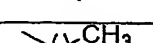

Dans un premier temps, une série de réactions de couplage en parallèle avec 5 alcyne et l'acide 4-iodobenzoïque supporté a été réalisée. Ensuite, les 5 milieux réactionnels ont été mélangés pour former une solution homogène. Après évaporation de l'acétonitrile et lavage à l'éther, le résidu est alors divisé en quatre portions égales. Chaque partie est solubilisée dans un alcool en présence de 3 gouttes d'acide chlorhydrique concentré (12 N) puis le mélange est porté à reflux pendant 18 heures. Après évaporation à sec de l'alcool, le mélange des produits est extrait à l'éther. Les 4 séries de 5 alcyne obtenues sont alors analysées en GC/MS. Les différents alcyne attendus sont tous identifiés sans ambiguïté.

Les résultats obtenus sont répertoriés ci-dessous sous forme de tableaux. Les chromatogrammes des mélanges d'alcyne sont également reproduits (Figures 6 à 9).

**a/ Esters méthyliques acétyléniques 29a-e :**

Le tableau 12 ci-après correspond au chromatogramme de la Figure 6.

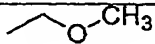
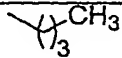
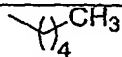
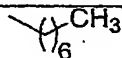

**Tableau 12 : Caractérisation par GC/MS de la librairie des esters méthyliques**

<u>29</u>	R	Temps de rétention en minutes	Masse moléculaire
<u>29a</u>		14,57	204
<u>29b</u>		15,35	216
<u>29c</u>		16,56	230
<u>29d</u>		20,53	236
<u>29e</u>		21,16	258

**b/ Esters éthyliques acétyléniques 30a-e :**

Le tableau 13 ci-après correspond au chromatogramme de la Figure 7.

Tableau 13 : Caractérisation par GC/MS de la librairie des esters éthyliques

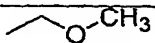
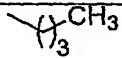
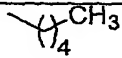
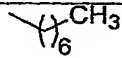

<u>30</u>	R	Temps de rétention	Masse moléculaire
<u>30a</u>		15,24	218
<u>30b</u>		16,18	230
<u>30c</u>		17,68	244
<u>30d</u>		22,77	250
<u>30e</u>		23,57	272

5

*c/ Esters propyliques acétyléniques 31a-e :*

Le tableau 14 ci-après correspond au chromatogramme de la Figure 8.

Tableau 14 : Caractérisation par GC/MS de la librairie des esters propyliques

<u>31</u>	R	Temps de rétention	Masse moléculaire
<u>31a</u>		16,41	232
<u>31b</u>		17,68	244
<u>31c</u>		19,78	258
<u>31d</u>		25,70	264
<u>31e</u>		26,33	286

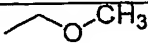
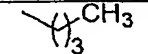
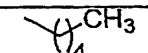
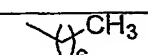

10

*d/ Esters butyliques acétyléniques 32a-e :*

Le tableau 15 ci-après correspond au chromatogramme de la Figure 9.

15

Tableau 15 : Caractérisation par GC/MS de la librairie des esters butyliques

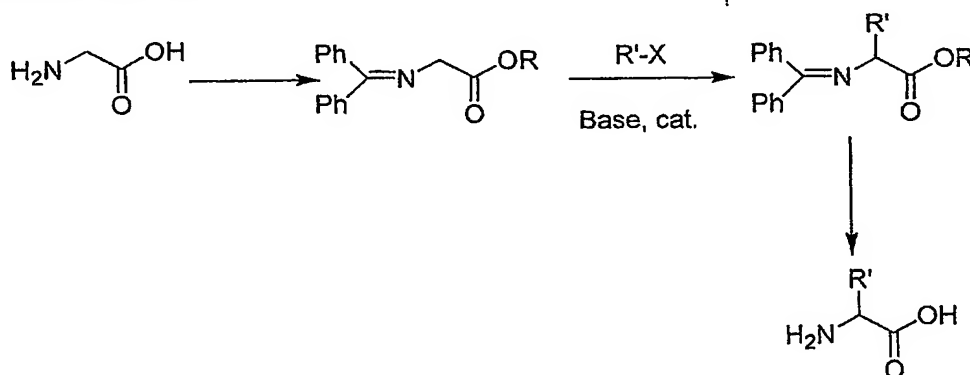
<u>32</u>	R	Temps de rétention	Masse moléculaire
<u>32a</u>		16.41	232
<u>32b</u>		17.68	244
<u>32c</u>		19.78	258
<u>32d</u>		25.70	264
<u>32e</u>		26.33	286

### C - Exemple 3 : Synthèse d' $\alpha$ -aminoacides :

On a choisi l'alkylation des imines dérivées de la glycine et de la benzophénone comme réaction modèle afin d'explorer le potentiel des sels d'onium comme supports dans ce type de réaction. L'intérêt vis-à-vis de ces substrats réside notamment dans la possibilité d'accéder à des  $\alpha$ -aminoacides substitués et éventuellement de réaliser de la

synthèse asymétrique.

La séquence utilisée met en œuvre l'alkylation d'un iminoester dérivé de la glycine et de la benzophénone dans les conditions de transfert de phase selon la méthode décrite par O'Donnel et al. (1989) en solution et permet de synthétiser des aminoacides supérieurs selon le schéma suivant :



Hormis les vingt et un (L)- $\alpha$ -aminoacides naturels connus et isolés à partir d'hydrolysats de protéines, d'autres non naturels possèdent des propriétés biologiques

intéressantes. Par exemple, l'incorporation au niveau d'un peptide d'un aminoacide ayant des substituants bien choisis peut provoquer des contraintes conformationnelles et augmenter la sélectivité vis-à-vis d'un récepteur. On peut citer par exemple l'inhibition des décarboxylases, hydrolases ou transférases par un  $\alpha$ -alkyl aminoacide qui joue le rôle de substrat suicide (Williams, R.M. "Synthesis of Optically Active  $\alpha$ -Amino Acids" Pergamon Press, Oxford, 1989).

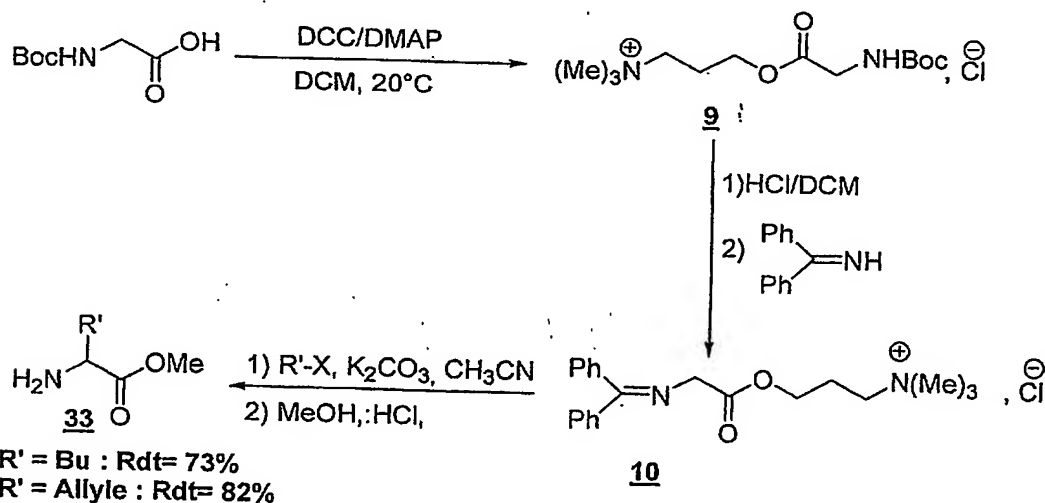
La (D)-phénylglycine (A) et la (D)-p-hydroxyphénylglycine (B), commercialisées par la compagnie hollandaise DSM, constituent respectivement les matières premières pour la production des antibiotiques ampicilline (A) et amoxicilline (B). Les ventes de ceux-ci atteignent 1,5-1,7 milliards de dollars par an.

Malgré la demande accrue en  $\alpha$ -aminoacides, la fermentation reste la principale méthode pour leur préparation. Depuis la fin des années 80, des méthodes de synthèse ont vu leur application se concrétiser dans le domaine industriel. Les  $\alpha$ -aminoacides non naturels sont obtenus par deux méthodes :

- la synthèse asymétrique.
- Le dédoublement qui reste la méthode de choix.

Par ailleurs, la synthèse sur support solide ou soluble de type PEG reste parmi les méthodes les plus efficaces et simples à mettre en œuvre pour accéder à ces molécules (Lindström et al., 2002).

On a donc testé les sels d'onium comme supports solubles pour la préparation des  $\alpha$ -aminoacides supérieurs selon le schéma réactionnel suivant :



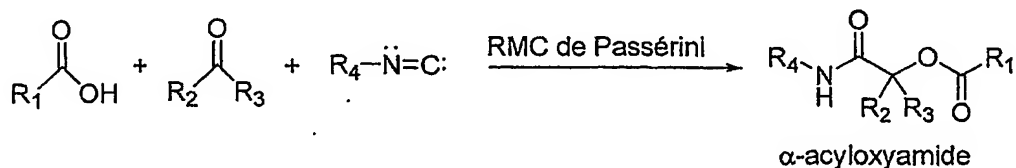
La réaction d'estérification est effectuée directement sur la N-Boc-glycine en présence d'un équivalent de DCC et de 5% de DMAP à température ambiante dans le dichlorométhane (DCM). Le groupement protecteur Boc est ensuite éliminé en présence d'acide chlorhydrique dans le DCM avec un bon rendement. De même, la condensation de l'aminoester avec la biphénylméthylène imine conduit à l'iminoester **10** avec un excellent rendement et peut-être conservé plusieurs jours à température ambiante.

Il faut noter que le support qui est un sel d'ammonium joue aussi le rôle du catalyseur de transfert de phase dans l'étape d'alkylation de la base de Schiff **10**, et nous avons constaté une réactivité plus importante que celle décrite dans la littérature pour l'alkylation du même substrat supporté sur PEG ou support solide.

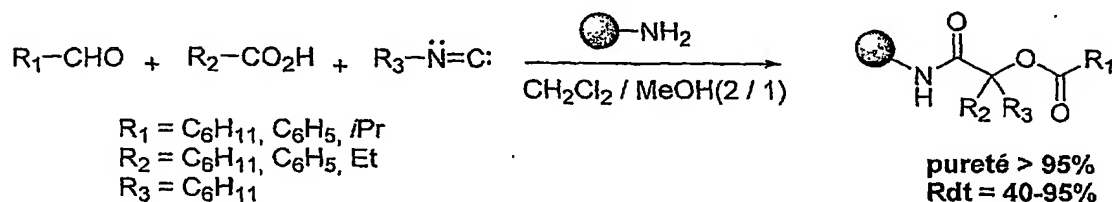
#### C - Exemple 4 : les Réactions Multi-Composants RMC

Les réactions multi-composants mettent en présence simultanément au moins trois partenaires dans des conditions expérimentales qui ne varient pas au cours du temps et permettent la création de plusieurs liaisons covalentes en cascade dans un seul réacteur, à la différence des réactions classiques où deux réactifs conduisent à un produit par création d'une nouvelle liaison. Ainsi il est possible d'accéder en une seule étape à une molécule hautement fonctionnalisée à partir d'entités relativement simples. De plus les RCM allient convergence et économie d'atomes, deux principes essentiels en synthèse organique mais aussi en chimie combinatoire. Signalons enfin que ces réactions ont généralement lieu avec un rendement élevé, puisqu'elles évitent la succession d'étapes des synthèses linéaires ou multiétapes qui, font, à chaque pas, chuter le rendement.

Les RMC les plus connues et les plus développées sont celles de Passérini et de Ugi. Un des réactifs clef de ces réactions est un isonitrile de formule générale  $RN=C$ , dont la structure électronique du carbone terminal compte un doublet et une lacune électronique (structure de type carbénique) et permet le passage d'un atome de carbone formellement divalent à un atome de carbone tétravalent par addition d'un électrophile et d'un nucléophile. Le schéma qui suit représente un exemple de réaction de Passérini (réaction 3CC pour 3 component condensation).

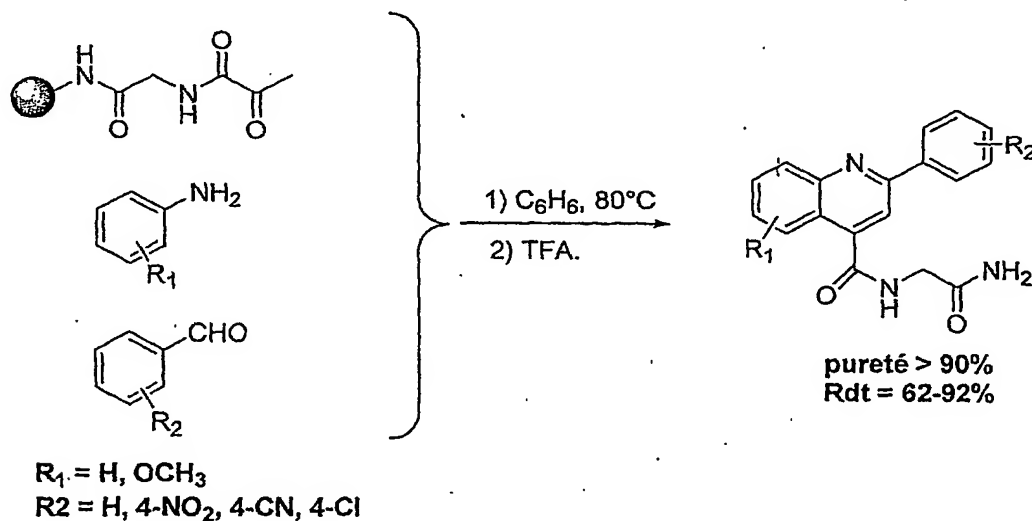


Bien sûr les RCM ont été transposées sur support solide, par exemple une résine à terminaison amine a été engagée dans une réaction de type Ugi pour conduire après clivage à une série d'adduits d'une grande pureté avec des rendements s'échelonnant de moyens à excellents :



Bien que les réaction de Ugi et Passerini soient les plus connues et les plus développées, il existe d'autres RMC, qui répondent au critère essentiel que tous les réactifs sont présents dès le début de la réaction et les conditions ne varient pas au cours de celles-ci. A la différence des réactions de Ugi et Passerini, ces autres réactions ne reposent pas sur l'utilisation d'un isonitrile comme un des acteurs centraux de la création de nouvelles liaisons covalentes. Ces différents types de réactions permettent d'accéder à des structures hautement fonctionnalisées variées en une seule étape.

Les quinoléines substituées sont des pharmacophores intéressants. Leur synthèse sur support solide a été réalisée par une RCM dite de Doebner, mettant en jeu une aniline, un aldéhyde et un composé  $\alpha$ -dicarbonylé. Les quinoléines sont obtenues avec une grande pureté et de très bons rendements.



Il a été décidé ici de profiter des nombreux avantages offerts par les supports oniums, comme cela a été mis en évidence dans les différents exemples décrits précédemment. Ainsi, on a choisi de les tester dans les RMC de type Grieco (Grieco et

5

15



25

30

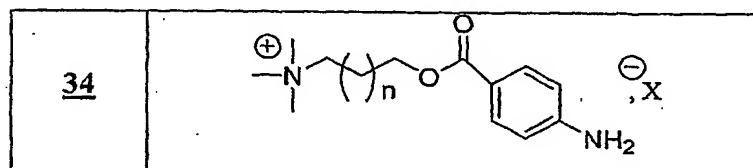
possible et d'une clarté remarquable. Il faut toute fois noter que la trans-estérification par le méthanol conduit à des produits très propres qui sont extraits à l'éther et purifiés par filtration sur silice.

Les différents exemples que nous avons réalisés et les résultats obtenus sont regroupés dans le tableau 16 ci-dessous.

**Tableau 16 : Réaction de Grieco réalisée sur sel d'ammonium utilisé comme support soluble :**

R	Temps en (h)	Rdt de <u>35</u> en (%)	Rdt de <u>36</u> en (%)
4-NO <sub>2</sub>	12	98	82
H	12	70	68
4-OMe	12	60	54
4-Cl	14	96	83

**Synthèse de l'acide 4-aminobenzoïque supporté :**



<u>34a</u>	X = Cl
<u>34b</u>	X = NTf <sub>2</sub>

**\* 34a :**

A une solution de 5 g d'acide 4-aminobenzoïque (36,46 mmole) dans 30 ml de 3-chloropropanol, on ajoute, goutte à goutte et à 0°C, 5 ml de chlorure de thionyle (68,54 mmole). Le mélange réactionnel est ensuite porté à 100°C pendant 3 heures. 50 ml d'éther sont ensuite ajoutés et le solide blanc ainsi formé est filtré puis lavé par 3 × 10 ml d'éther. Le solide est ensuite dissous dans 30 ml d'eau et l'ester est ensuite extrait par 3 × 20 ml d'acétate d'éthyle. La phase organique est enfin lavée par 20 ml d'une solution saturée de K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> et évaporée.

Le mélange constitué du solide blanc obtenu, de 5 ml d'une solution de triméthylamine à 45% dans l'eau et de 0.5g de NaI sont dissout dans 20 ml d'acétonitrile. Puis porté au reflux pendant 16 heures. Après quoi le solvant est évaporé et le produit est cristallisé dans l'acétone.

Solide blanc

Rdt (en deux étapes)= 58%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 2,1-2,25 (m, 2H) ; 3,09 (s, 9H) ; 3,32-3,45 (m, 2H) ; 4,48 (t, 2H, J = 6,15 Hz) ; 6,75 (d, 2H, J = 7,78 Hz) ; 7,72 (d, 2H, J = 7,78 Hz).

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, D<sub>2</sub>O)* : 22,61 ; 30,63 ; 53,37 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,1 Hz) ; 61,88 ; 64,23 ; 114,91 ; 118,20 ; 132,02 ; 153,03 ; 168,80

\* **34b** :

A une solution de 1 g (3,67 mmol) de **34a** dans 10 ml d'eau on ajoute 4,77 mmol de LiNTf<sub>2</sub> en solution dans l'eau. Après 2 heures d'agitation à température ambiante, le solide blanc obtenu est filtré puis séché.

Solide blanc

Rdt = 93%

Pf = 109-110°C

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 2,35-2,51 (m, 2H) ; 3,41 (s, 9H) ; 3,78-3,92 (m, 2H) ; 4,5 (t, 2H, J = 6,1 Hz) ; 5,51 (bande large, 2H) ; 6,58 (d, 2H, J = 7,9 Hz) ; 7,84 (d, 2H, J<sub>1</sub> = 7,7 Hz)

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 24,17 ; 29,12 ; 54,12 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,1 Hz) ; 61,72 ; 65,60 ; 114,25 ; 118,33 ; 121,17 (q, J<sub>C-F</sub> = 320,9 Hz) ; 132,72 ; 154,74 ; 167,08

### Synthèse de la tétrahydroquinoléine dérivé du benzaldéhyde :

Sous courant d'argon on mélange 100 mg de l'amine **34** supporté, 500 µl d'une solution 1 M du para-nitrobenzaldéhyde dans l'acétonitrile, 500 µl d'une solution 1 M de cyclopentadiène dans l'acétonitrile et 50 µl d'une solution à 1% de TFA dans l'acétonitrile. Le mélange réactionnel est agité une nuit à température ambiante. Après évaporation à sec et lavage à l'éther, on obtient un solide jaune.

Rdt = 71%

*RMN <sup>1</sup>H (200 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 1,55-1,8 (m, 1H) ; 2,35-2,58 (m, 3H) ; 3,01-3,2 (m, 1H) ; 3,4 (s, 9H) ; 3,7-3,9 (m, 2H) ; 4,1-4,22 (m, 1H) ; 4,42 (t, 2H, J = 5,81 Hz) ; 4,9-5,0 (m, 1H) ; 5,58-5,75 (m, 1H) ; 5,7-5,8 (m, 1H) ; 5,93-6,05 (m, 1H) ; 6,9 (d, 1H, J = 8,4 Hz) ; 7,6- 7,95 (m, 4H) ; 8,28 (d, 2H, J = 8,6 Hz).

*RMN <sup>13</sup>C (50 MHz, Acétone D<sub>6</sub>)* : 22,92 ; 31,25 ; 45,35 ; 45,40 ; 52,96 (t, J<sub>C-N</sub> = 4,07 Hz) ; 56,46 ; 60,67 ; 64,28 ; 115,40 ; 119,45 ; 120,13 (q, J<sub>C-F</sub> = 321,194 Hz),

123,40 ; 124,65 ; 127,68 ; 128,17 ; 129,70 ; 130,98, 134,26 ; 147,20 ; 150,12 ; 150,50 ;  
165,77

## E - AUGMENTATION DE LA PRODUCTIVITE DES SOLUTIONS DE SELS D'ONIUM DANS LES SOLVANTS POLAIRES CONVENTIONNELS.

On rappelle que la charge spécifique d'un support est définie par la quantité de réactif qui peut être supportée par gramme de support et s'exprime en mmol/g. Cela correspond en fait à ce que l'on pourrait appeler une *fonctionnalité spécifique* d'un support notée  $f$  que l'on pourra exprimer en millifonction par gramme (mf/g.) Dans le cas des solutions de sels d'onium dans les solvants polaires, la molarité sera exprimée en mol/l ou en mmol/ml. Connaissant la densité des solutions, il est alors facile de convertir en mmol/g pour obtenir des éléments de comparaison avec les résines de Merrifield ou les solutions de polymères solubles de type PEGs ou autre. Si le sel est monofonctionnel, la fonctionnalité spécifique ( $f$  exprimée en mf/g) sera égale à la charge spécifique exprimée en mmol/g. Si le sel porte  $n$  fois la même fonction, une solution contenant par exemple une millimole de ce sel par gramme aura une fonctionnalité spécifique  $f$  de  $n$  mf/g.

Dans le cas des sels d'onium testés dans la partie précédente des exemples (cas des sels d'onium mono fonctionnalisés), la charge spécifique est supérieure à 1 mmol.g<sup>-1</sup> et peut atteindre jusqu'à 7 mmol.g<sup>-1</sup> (voir tableau 17 ci-dessous).

Tableau 17

Support	Masse moléculaire	Charge spécifique du support en (mmol/g)
<u>1a</u>	384	2,60
<u>1b</u>	153	6,53
<u>1c</u>	263	3,80
<u>1d</u>	209	4,78
<u>1e</u>	398	2,51
<u>1f</u>	167	5,99
<u>1h</u>	412	2,42
<u>1i</u>	181	5,52
<u>PEG</u>	5000	0.2

A titre de comparaison, la charge spécifique des PEG, qui sont les supports solubles les plus utilisés, est habituellement comprise entre 0,1 et 1 mmol.g<sup>-1</sup>. Des valeurs supérieures (de l'ordre de 10 mmol g<sup>-1</sup>) sont atteintes dans le cas bien particulier d'un PEG possédant une structure de type dendrimère telle que celle décrite par Haag (Haag et al., 2002).

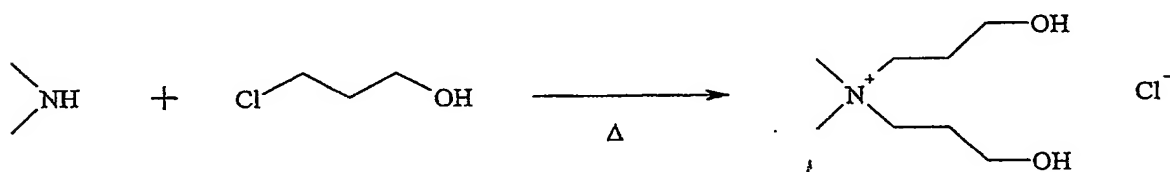
On a synthétisé des sels d'ammonium portant deux bras fonctionnels (ou plus). Les 4 substituants de l'atome d'azote peuvent être simultanément fonctionnalisés multipliant d'autant la densité de fonction de ces sels.

On peut aussi envisager de synthétiser des sels d'onium à structure dendrimérique, dont la charge spécifique sera ainsi naturellement multipliée.

Il faut également signaler que les solutions de sels d'onium dans les solvants couramment utilisés (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>CN, DMF, H<sub>2</sub>O...) restent peu visqueuses même en opérant à des concentrations supérieures à 4 moles par litre. Ceci représente un avantage majeur par rapport aux solutions de PEG dont la concentration est généralement inférieure à 1 mol.l<sup>-1</sup>

#### 1 - Sels d'ammonium bifonctionnels :

La condensation de 3-chloropropanol et de la diméthylamine est réalisée à reflux dans l'eau pour conduire après 24 heures au sel bifonctionnalisé avec un bon rendement selon le schéma suivant :

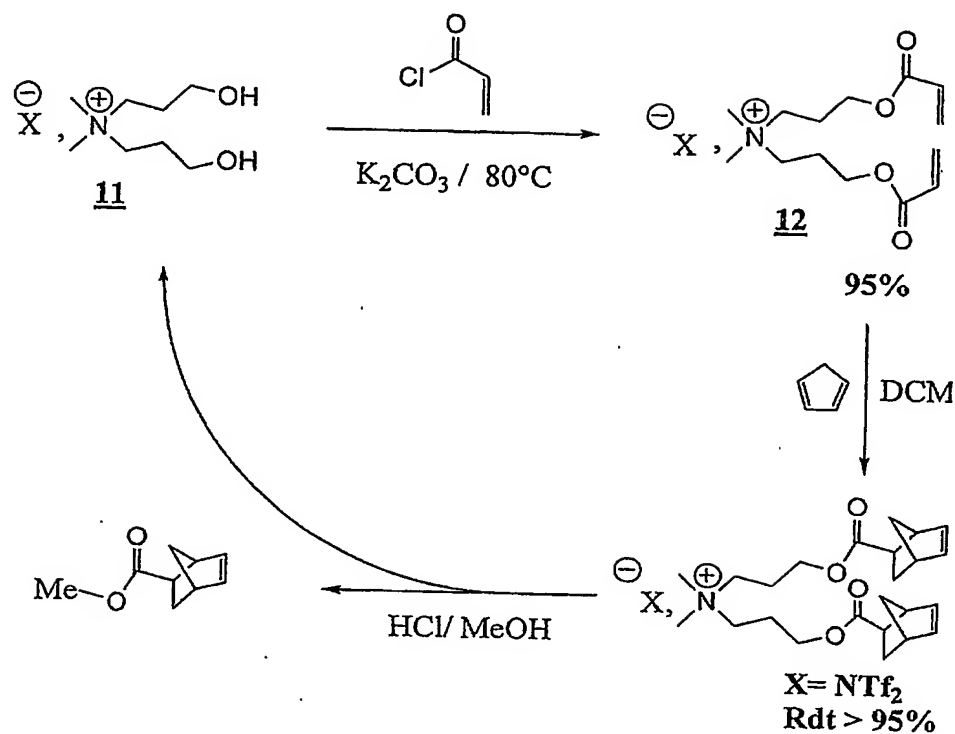


Rdt = 87 %

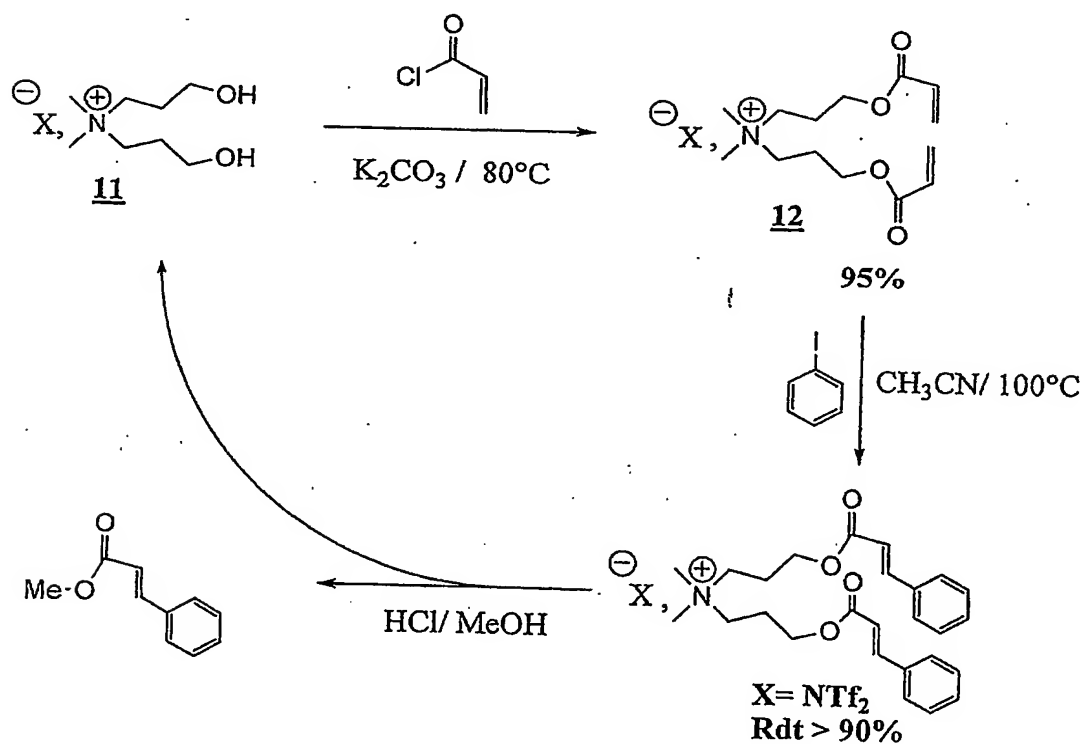
Ces nouveaux supports ont ensuite été testés dans les mêmes réactions que leurs analogues monofonctionnalisés. Pour cela on a supporté des esters d'acryloyle et aryliques halogénés, qui sont ensuite engagés dans des réactions de cycloaddition de Diels-Alder et de couplages.

Les séquences réactionnelles et les résultats obtenus sont présentés sur les schémas ci-dessous.

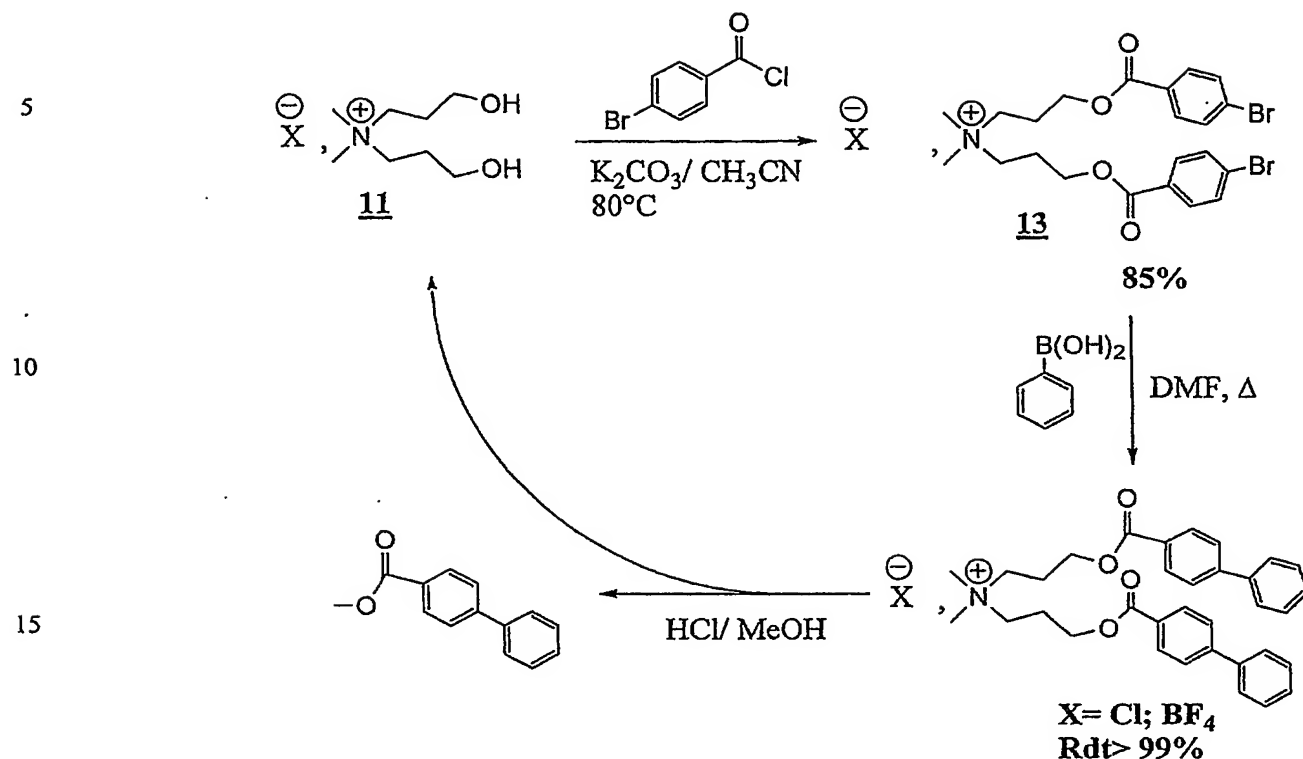
## a- Réaction de cycloaddition :



## b- Couplage de Heck :



## c- Couplage de Suzuki :



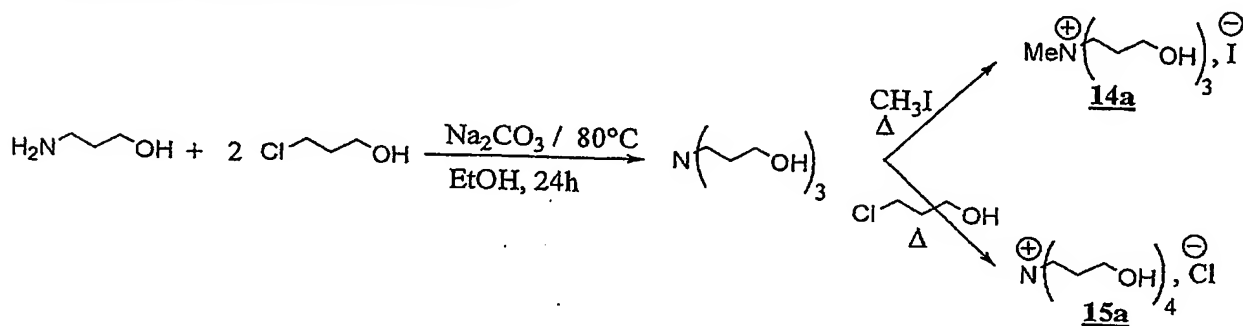
La transposition des réactions réalisées sur les supports monofonctionnalisés aux analogues bifonctionnalisés n'entraîne aucune différence de réactivité ou de sélectivité. De même, les rendements en produits isolés et leur pureté restent excellents.

Les métathèses d'anions ont été réalisées soit avant le greffage des substrats (cas de l'anion bis-trifluorométhanesulfonamide) ou après (cas de l'anion tétrafluoroborate).

Le chromatogramme correspondant aux produits de couplage de Suzuki réalisé sur le chlorure d'ammonium bifonctionnel (13, X=Cl) est présenté dans la Figure 10. Ce chromatogramme met en évidence la pureté du produit brut isolé après transestérification par du méthanol et extraction à l'éther diéthylique avec un rendement de 92%.

Le suivi de ces différentes réactions a été réalisé par RMN du proton comme dans le cas des supports monofonctionnalisés (voir Figure 11).

Dans un deuxième volet, nous nous sommes intéressés à augmenter davantage la densité de fonction des sels d'ammonium par tri- et tétrafonctionnalisation selon les séquences réactionnelles suivantes :

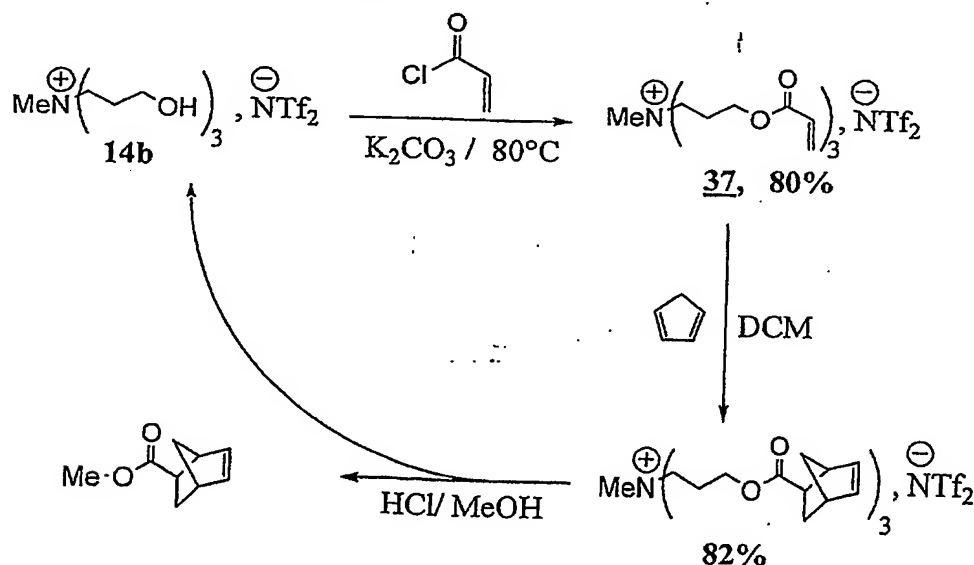


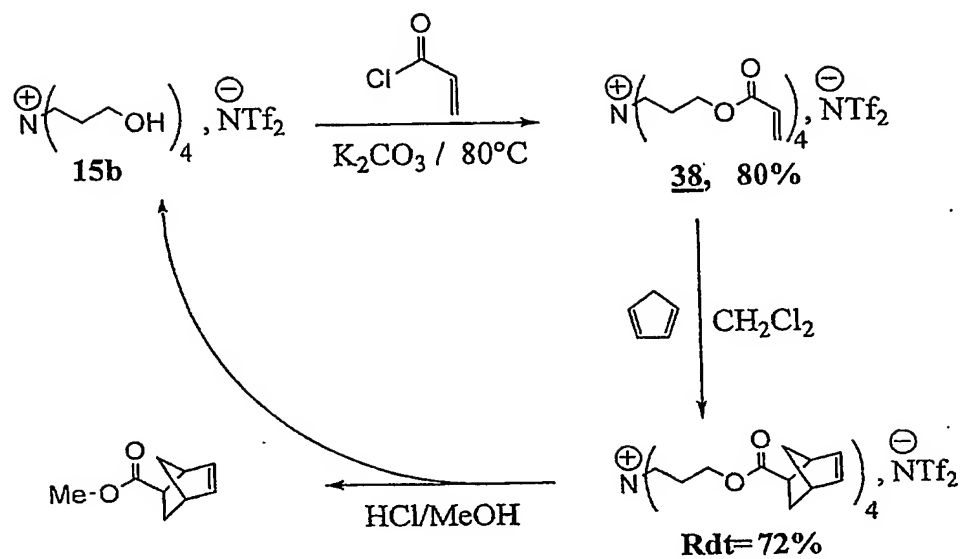
Les sels tri- et tétra-fonctionnalisés ont été préparés à partir de la tripropanolamine par quaternarisation au moyen d'iodure de méthyle ou du 3-chloropropanol conduisant respectivement à **14a** ou **15a**.

15 On a ensuite utilisé les sels de bis-trifluorométhanesulfonamide d'ammonium dérivés de **14a** et **15a** obtenus par métathèse dans l'eau pour supporter l'ester acrylique. Ces derniers sont ensuite engagés dans les réactions de cycloaddition comme diénophiles en présence du cyclopentadiène et dans la réaction de couplage de Heck. La réaction de cycloaddition est totale après 2 heures et permet d'isoler le produit avec des rendements supérieurs à 75% et une pureté de 97%. De même le couplage de Heck a été

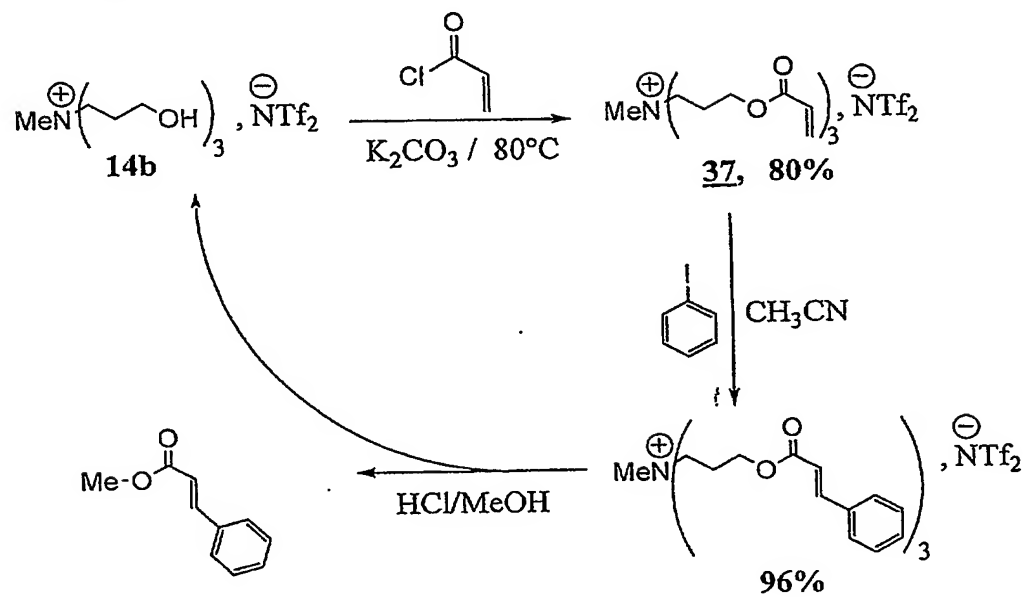
20 réalisé avec les mêmes rendements que ceux obtenus avec les sels mono et bi-fonctionnalisés (> 95%).

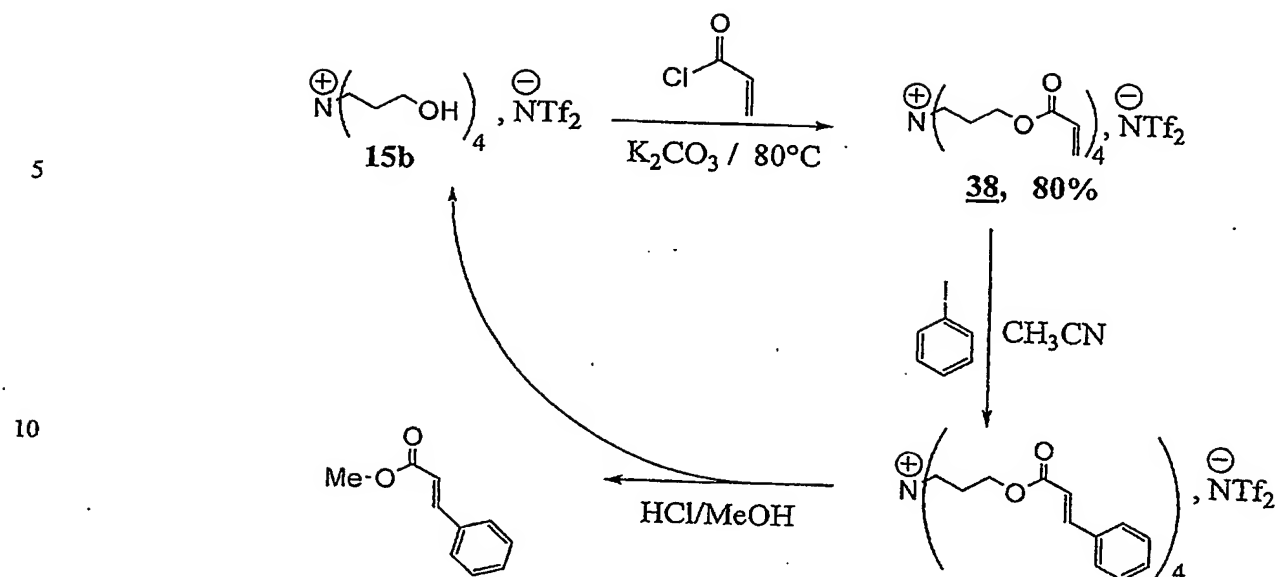
#### a- Réactions de cycloaddition :





### b- Couplages de Heck :

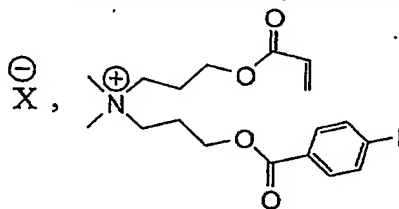




### 3 - Sels d'onium supportant des fonctions différentes:

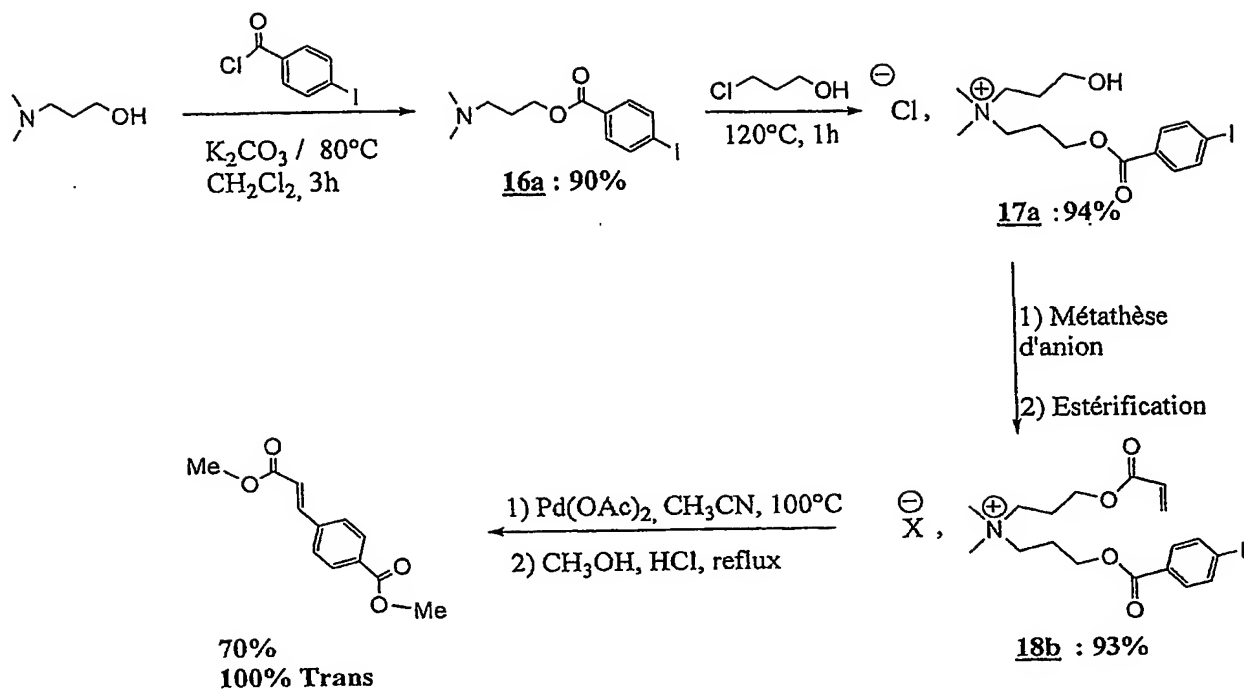
Au cours de cette étude, on a montré que les sels d'onium présentent des potentialités et des propriétés très intéressantes comme supports solubles en synthèse organique. En effet, en plus des avantages que nous avons déjà exposés dans les premières parties de ce manuscrit, une des possibilités offertes par ces nouveaux supports solubles est de porter deux fonctions (ou plus) de nature différente sur un même cation à condition qu'elles n'interagissent pas entre elles.

A titre d'illustration, nous nous limiterons à la description de sels d'ammonium portant simultanément un ester acrylique et un halogénure d'aryle de formule suivante :

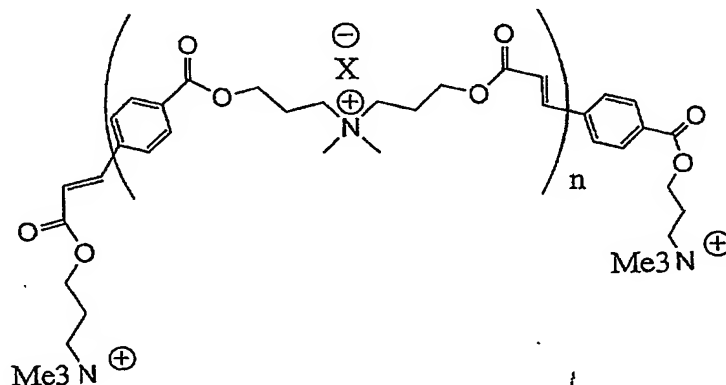


30

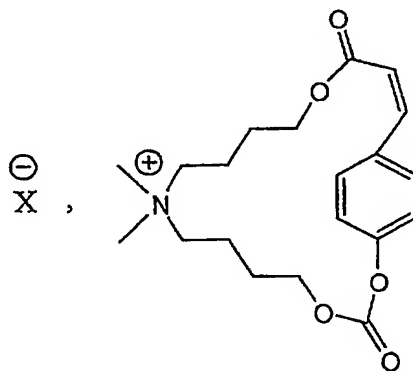
Le sel d'ammonium préparé selon le schéma réactionnel ci-dessous a été engagé dans la réaction de couplage de Heck. Après une heure à  $100^\circ\text{C}$  en présence d'acétate de palladium des produits ont été isolés, qui après transestérification par le méthanol en présence de quelques gouttes d'acide chlorhydrique concentré conduisent au produit de couplage de Heck avec un rendement de 66% et une pureté supérieure à 98%. Il faut noter que seul l'isomère trans a été observé dans les deux cas.



L'insolubilité du produit de réaction avant la transestérification dans la dernière étape dans différents solvants laisse penser qu'une structure de type polymère se forme :



Si le nombre d'atomes est choisi de façon judicieuse pour conduire au produit de cyclisation (couplage intramoléculaire) la forme cis sera obtenue exclusivement. En effet, une telle cyclisation a été déjà observée dans des conditions similaires.



Les résultats préliminaires démontrent l'importance de cette famille de nouveaux supports. Les applications potentielles peuvent en outre encore être enrichies en supportant sur un des bras un catalyseur ou ligand, et sur ceux restants un ou plusieurs réactifs identiques ou non. Cette nouvelle technologie offre un choix énorme et illimité d'applications.

## RÉFÉRENCES

- Alexander, S.K. et Armstrong, R.W. (1997) *Tetrahedron Lett.*, **38**, 6163,
- 5 – Alexander, S.K.; Leonsmith, A.V.; Armstrong, R.W. (1998) *Tetrahedron Lett.*, **54**, 7987,
- Annunziata, R.; Benaglia, M.; Cinquini, M.; Cozzi, F. (2000) *Chem.-Eur. J.*, **6**, 133-138,
- Barrett, A. G. M.; Cramp, S. M.; Roberts, R. S.; Zecri, F. (1999) *J. Org. Lett.*,  
10 **1**, 579-582,
- Barrett, A. G. M.; Cramp, S. M.; Roberts, R. S.; Zécric, F. (2000) *J. Org. Lett.*, **2**, 261-264,
- Barrett, A. G. M.; Cramp, S. M.; Roberts, R. S.; Zécric, F. (2000) *J. Comb. Chem. High Throughput Screening*, **3**, 131-133,
- 15 – Benaglia, M.; Annunziata, R.; Cinquini, M.; Cozzi, F.; Ressel, S. (1998) *J. Org. Chem.*, **63**, 8628-8629,
- Berteina, S.; Wendeborn, S.; Brill, K.-D.; De Mesmaecker, A. (1998) *Synlett*, **6**, 676,
- Bienayme, H.; Schmitt, P. (2000) *Actualité Chimique*, **9**, 29-34,
- 20 – Bleicher, K.H.; Wareing, J.R. (1998) *Tetrahedron Letters*, **39** (26), 4587,
- Burgath, A.; Sunder, A.; Frey, H. (2000) *Macromol. Chem. Phys.*, **201**, 782-791,
- Chang, J.; Oyelaran, O.; Esser, C. K.; Kath, G. S.; King, G. W.; Uhrig, B. G.; et al. (1999) *Tetrahedron Lett.*, **40**, 4477-4480,
- 25 – Corey et al. (1998) *Tetrahedron Lett.*, **39**, 5347-5350,
- Domling, A.; Ugi, I. (2000) *Angew. Chem., Int. Ed.*, **39**(18), 3168-3210,
- Domling, A. (2002) *Current Opinion in Chemical Biology*, **6**(3), 306-313,
- Elias, H. G. (1997) *An Introduction to Polymer Science*; VCH: Weinheim; p 163,
- 30 – Frank, H.; Hagenmaier, H. (1975) *Experientia*, **31**, 131-133,
- Franzen, R. (2000) *Canadian Journal of Chemistry*, **78**(7), 957-962,
- Gravert, D. J.; Janda, K. D. (1997) *Chem. Rev.*, **97**, 489-509,
- Grayson, S. M.; Jayaraman, M.; Fréchet, J. M. (1999) *J. Chem. Commun.*, 1329-1330,

- Grieco, P.; Bahsas, A. (1988) *Tetrahedron Lett.*, **29**, 5855,
- Haag, R. (2001) *Chem.-Eur. J.*, **7**, 327-335,
- Haag, R.; Hebel, A.; Stumbé, J. F. (2002) In *Handbook of Combinatorial Chemistry*; Nicolaou, K. C., Hanko, R., Hartwig, W., Eds.; Wiley-VCH: Weinheim; pp 24-58,
- Haag, R.; Sunder, A.; Hebel, A.; et Roller, S. (2002) *J. Comb. Chem.*, **4**, 112-119,
- Haag, R.; Sunder, A.; Stumbé, J.-F. (2000) *J. Am. Chem. Soc.*, **122**, 2954-2955,
- Han, H.; Janda, K. D. (1997) *Angew. Chem., Int. Ed. Engl.*, **36**, 1731-1733,
- Han, H.; Wolfe, M. M.; Brenner, S.; Janda, K. D. (1995) *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A.*, **92**, 6419,
- Harris, J. M. (1992) In *Poly(Ethylene Glycol) Chemistry: Biotechnical and Biomedical Applications*; Harris, J. M., Ed.; Plenum Press: New York; p 2,
- Hodge, P. (1997) *Chem. Soc. Rev.*, **26**, 417-424,
- Hovestad, N. J.; Ford, A.; Jastrzebski, J. T. B. H.; van Koten, G. (2000) *J. Org. Chem.*, **65**, 6338-6344,
- Jayaraman, M.; Fréchet, J. M. J. (1998) *J. Am. Chem. Soc.*, **120**, 12996-12997,
- Kates, Steven A.; Albericio, Fernando (2000) *Solid-Phase Synthesis*,
- Kim, R. M.; Chang, J. (2000) In *Combinatorial Chemistry*; Fenniri, H., Ed.; Oxford University Press: Oxford; pp 353-371,
- Kim, R. M.; Manna, M.; Hutchins, S. M.; Griffin, P. R.; Yates, N. A.; Bernick, A. M.; Chapman, K. T. (1996) *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A.*, **93**, 10012-10017,
- Knischka, R.; Lutz, P.; Sunder, A.; Mülhaupt, R.; Frey, H. (2000) *Macromolecules*, **33**, 315-320,
- Lindström Ulf M. (2002) *Chem. Rev.* **102** (8), 2751-2772,
- Meier, S.; Reisinger, H.; Haag, R.; Mecking, S.; Mülhaupt, R.; Stelzer, F. (2001) *Chem. Commun.*, 855-856,
- Merrifield, R. B. (1963) *J. Am. Chem. Soc.*, **85**, 2149,
- Mutter, M.; Baeyer, E. (1974) *Angew. Chem., Int. Ed. Engl.*, **13**, 88-89,
- Mütter, M.; Bayer, E. (1979) In *The Peptides*; Academic Press: New York, Vol. 2, p 285,
- Mutter, M.; Uhmman, R.; Baeyer, E. (1975) *Liebigs Ann. Chem.*, 901-915,
- Nicolaou, K.C.; Hanko, R.; Hartwig, W. (2002) *Handbook of Combinatorial Chemistry, Volume 2: Drugs, Catalysts, Materials*,

- Nicolaou, K.C.; Hanks, R.; Hartwig, W. (2002) *Handbook of Combinatorial Chemistry*, Volume 1: Drugs, Catalysts, Materials,
- O'Donnel, M.J.; Wu, S.; Bennett, W.D. (1989) *J. Am. Chem. Soc.*, **111**, 2353,
- Ranucci, E.; Spagnoli, G.; Sartore, L.; Ferruti, P.; Caliceti, P.; Schiavon, O.;  
5 Veronese, F. (1994) *Macromol. Chem. Phys.*, **195**, 3469-3479,
- Haag, R.; Sunder, A.; Hebel, A. et Roller, S. (2002) *J. Comb. Chem.*, **4**, 112-119,
- Reed, N. N.; Janda, K. D. (2000) *Org. Lett.*, **2**, 1311-1313,
- Reichardt, Christian (1988) *Solvents and solvent effects in organic chemistry*,  
10 Weinheim, Bâle, Suisse ; Cambridge ; New York, NY : VCH,
- Seeberger, P. H.; Haase, W.-C. (2000) *Chem. Rev.*, **100**, 4349,
- Thompson, L. A.; Ellman, J. A. (1996) *Chem. Rev.*, **96**, 555,
- Toy, P.; Janda, K. D. (2000) *Acc. Chem. Res.*, **33**, 546-554,
- Ugi, I.; Domling, A.; Ebert, B. (1999) *Combinatorial Chemistry*, 125-165,
- 15 – Ugi, I. (2001) *Pure and Applied Chemistry*, **73**(1), 187-191,
- Ugi, I.; Heck, S. (2001) *J. Comb. Chem. High Throughput Screening*, **4**(1), 1-34,
- V., Krchnjak et M., W. Holladay (2002) *Chem. Rev.*, **102**, 61-91,
- Vanden Eynde, J.J.; Mayence, A. (2000) *International Journal of Medicine, Biology and the Environment*, **28**(1), 89-95,
- 20 – Wasserscheid, P.; Keim, W. (2000) *Ang. Chem. Int. Ed.*, **39**, 3772-3789,
- Wellings, D. A.; Williams, A. (1987) *React. Polym.*, **6**, 143-157,
- Welton, T. (1999) *Chem. Rev.*, **99**, 2071-2083,
- Wendeborn, S.; Berteina, S.; Brill, K.-D.; De Mesmaeker, A. (1998) *Synlett*, **6**,  
25 671.

## REVENDEICATIONS

1. Utilisation d'un sel d'onium fonctionnalisé par au moins une fonction organique, en tant que support soluble, en présence d'au moins un solvant organique, pour la synthèse organique d'une molécule, en phase homogène, par au moins une transformation de ladite fonction organique, ledit sel d'onium permettant la libération de la molécule synthétisée,

ledit sel d'onium se présentant sous forme liquide ou solide à température ambiante, et répondant à la formule  $A_1^+, X_1^-$ ,

dans laquelle : —  $A_1^+$  représente un cation,

—  $X_1^-$  représente un anion,

$A_1^+$  étant un cation fonctionnel ou polyfonctionnel, et/ou

$X_1^-$  étant un anion fonctionnel ou polyfonctionnel,

le sel d'onium étant tel que sous sa forme initiale, c'est-à-dire avant la première transformation de ladite fonction organique,  $A_1^+$  et  $X_1^-$  ne sont pas liés entre eux par une liaison covalente,

et lorsque l'anion et le cation portent respectivement une fonction organique, celles-ci ne peuvent pas réagir entre elles avant la première transformation de ladite fonction organique.

2. Utilisation selon la revendication 1, caractérisée en ce que le sel d'onium est purifié et/ou recyclé sous sa forme initiale après la libération de la molécule synthétisée.

3. Utilisation selon la revendication 1 ou 2, caractérisée en ce que les cations et anions fonctionnels correspondent à une entité ionique, respectivement cationique  $Y^+$  et anionique  $Z^-$ , liée, éventuellement par l'intermédiaire d'un bras, respectivement L et M, notamment un groupe alkyle ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, à au moins respectivement une fonction  $F_i$  et  $F'_i$ ,  $F_i$  variant de  $F_0$  à  $F_n$ ,  $F'_i$  variant de  $F'_0$  à  $F'_n$ , n étant un nombre entier variant de 1 à 10,

le cation fonctionnel  $A_1^+$  pouvant être représenté sous la forme  $Y^+-L-F_i$ , et

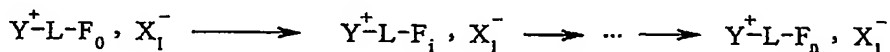
l'anion fonctionnel  $X_1^-$  sous la forme  $Z^--(M)_k-F'_i$ , k étant égal à 0 ou 1.

4. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée en ce que les fonctions organiques  $F_i$  et  $F'_i$  sont choisies parmi les fonctions classiques de la chimie organique, telles que les fonctions hydroxyle, acide carboxylique, amide, sulfone, amine primaire, amine secondaire, aldéhyde, cétone, éthényle, éthyneyle, diényle, éther, époxyde, phosphine (primaire, secondaire ou tertiaire), azoture, imine, cétène, cumulène, hétérocumulène, thiol, thioéther, sulfoxyde, groupements phosphorés, hétérocycles, acide sulfonique, silane, stannane ou aryle fonctionnel.

5. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisée en ce que le poids moléculaire du sel d'onium fonctionnalisé est inférieur à  $1500 \text{ g.mol}^{-1}$ , notamment inférieur à  $750 \text{ g.mol}^{-1}$ , et est de préférence compris de 130 à  $500 \text{ g.mol}^{-1}$ .

6. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisée en ce que  $A_1^+$  est un cation fonctionnel et en ce que  $X_1^-$  est un anion non fonctionnel.

7. Utilisation selon la revendication 6, dans laquelle le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  a comme forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $X_1^-$ , pour l'obtention d'une molécule G, par transformation de ladite fonction initiale  $F_0$  selon le schéma



L étant tel que défini dans la revendication 3,

ladite molécule G étant obtenue par clivage de la fonction  $F_n$ ,

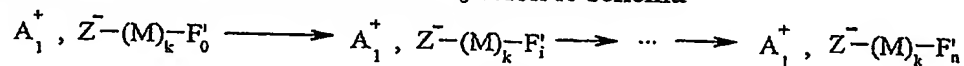
et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $Y^+-L-F_0$ ,  $X_1^-$ , après la libération de G.

8. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, caractérisée en ce que le cation fonctionnel  $A_1^+$  est choisi parmi les cations pyridinium, imidazolium, ammonium, phosphonium ou sulfonium, cycliques ou non, substitués ou non, et de préférence ammonium ou phosphonium.

9. Utilisation selon la revendication 8, caractérisée en ce que le cation fonctionnel  $A_1^+$  est choisi parmi les cations ammoniums quaternaires, cycliques ou non.

10. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisée en ce que  $X_1^-$  est un anion fonctionnel et  $A_1^+$  est un cation non fonctionnel.

11. Utilisation selon la revendication 10, dans laquelle le sel d'onium  $A_1^+$ ,  $X_1^-$  a comme forme initiale  $A_1^+$ ,  $Z^-(M)_k-F'_0$ , pour l'obtention d'une molécule G, par transformation de ladite fonction initiale  $F'_0$  selon le schéma



k et M étant tels que définis dans la revendication 3,

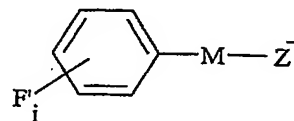
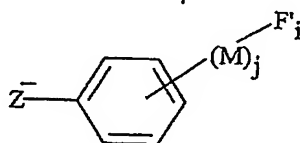
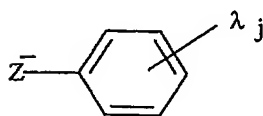
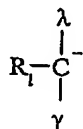
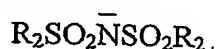
ladite molécule G étant obtenue par clivage de la fonction  $F'_n$ ,

et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $A_1^+$ ,  $Z^-(M)_k-F'_0$ , après la libération de G.

12. Utilisation selon la revendication 10 ou 11, caractérisée en ce que  $X_1^-$  est choisi parmi :

- la famille des phosphates :  $R_1PO_4^{2-}$ ,  $R_1R_2PO_4^-$ ,
- la famille des sulfates :  $R_1SO_4^-$ ,
- la famille des sulfonates :  $R_1SO_3^-$ ,
- la famille des carboxylates :  $R_1CO_2^-$ ,

ou parmi les anions suivants :



$Z^-$ , M et  $F'_i$  étant tels que définis dans la revendication 3,  $Z^-$  représentant notamment  $O^-$ ,  $SO_3^-$ ,  $CO_2^-$ ,  $R_1PO_3^-$  ou  $R_1PO_2^-$ ,

j représentant un nombre entier compris de 1 à 5,

$R_1$  et  $R_2$  pouvant représenter indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle fonctionnel, un groupe vinyle ou alcynyle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1

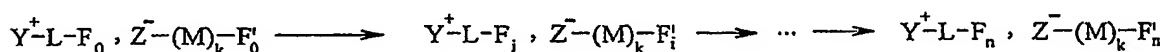
à 20 atomes de carbone, ou pouvant représenter un groupement aryle fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\gamma$  et  $\lambda$  représentant un groupe électroattracteur, notamment choisi parmi les groupes :  $\text{CO}_2\text{R}'$ ,  $\text{SO}_2\text{R}'$ ,  $\text{CN}$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{P}(\text{O})(\text{OR}')_2$ ,  $\text{C}(\text{O})\text{R}'$  et  $\text{SO}_3\text{R}'$ ,

$\text{R}'$  représentant un groupe alkyle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, éventuellement fonctionnel, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

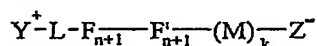
13. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisée en ce que  $\text{A}_1^+$  est un cation fonctionnel et  $\text{X}_1^-$  est un anion fonctionnel.

14. Utilisation selon la revendication 13, dans laquelle le sel d'onium  $\text{A}_1^+$ ,  $\text{X}_1^-$  a comme forme initiale  $\text{Y}^+-\text{L}-\text{F}_0$ ,  $\text{Z}^--(\text{M})_k-\text{F}'_0$ , pour l'obtention d'une molécule G, par transformation desdites fonctions initiales  $\text{F}_0$  et  $\text{F}'_0$  selon le schéma



L, k et M étant tels que définis dans la revendication 3,

et par réaction de  $\text{F}_n$  sur  $\text{F}'_n$  dans le sel d'onium fonctionnalisé  $\text{Y}^+-\text{L}-\text{F}_n$ ,  $\text{Z}^--(\text{M})_k-\text{F}'_n$  conduisant à la formation d'un sel interne de formule :

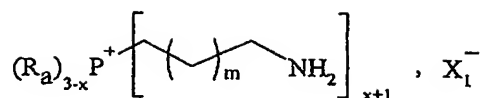
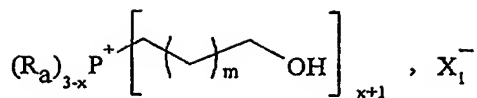


ladite molécule G étant obtenue par clivage du sel interne susmentionné et correspondant à la formule  $\text{F}_{n+2}-\text{F}'_{n+2}$ ,

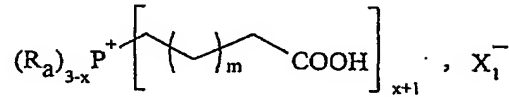
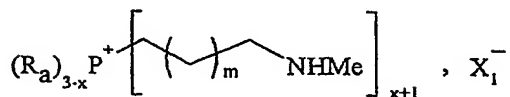
et le sel d'onium fonctionnalisé pouvant être récupéré ou recyclé sous sa forme initiale  $\text{Y}^+-\text{L}-\text{F}_0$ ,  $\text{Z}^--(\text{M})_k-\text{F}'_0$ , après la libération de G.

15. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 14, caractérisée en ce que le sel d'onium est choisi parmi les sels suivants :

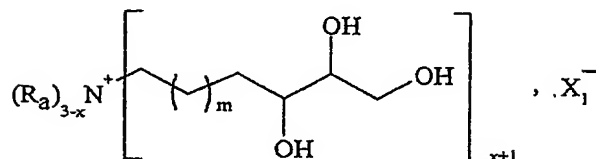
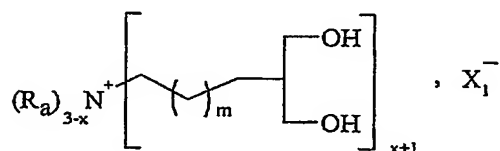
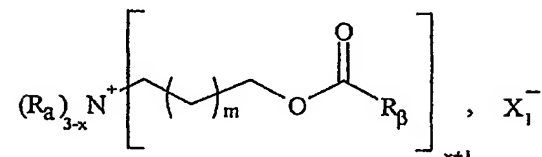
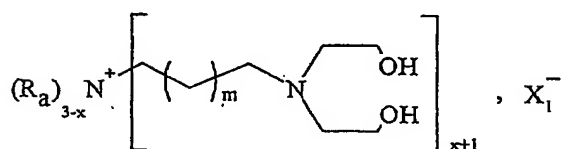




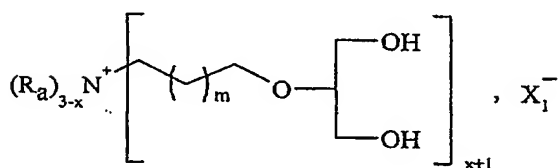
5



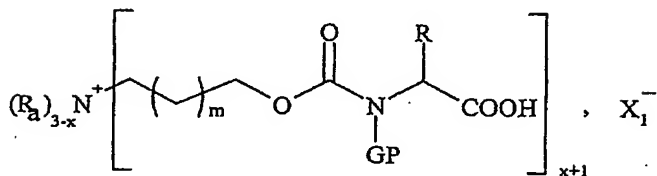
10



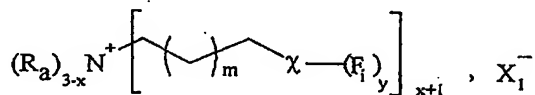
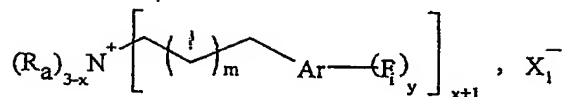
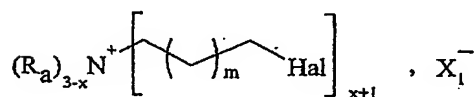
15



20



25



30

R représentant un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, fonctionnel ou non, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, fonctionnel ou non, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

x représentant un nombre entier compris de 0 à 3,

y représentant un nombre entier compris de 1 à 5,

Ar représentant un noyau aromatique fonctionnel ou polyfonctionnel,

$F_i$  étant tel que défini dans la revendication 4,

Hal représentant un atome d'halogène, notamment choisi parmi le chlore, le brome et l'iode,

$\chi$  représentant un carbocycle ou un hétérocycle fonctionnel,

$X_1^-$  étant choisi parmi :  $NTf_2^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $MeSO_4^-$ ,  $EtSO_4^-$ ,  $MeSO_3^-$ ,  $C_6H_5SO_3^-$ ,  $pMeC_6H_4SO_3^-$ ,

m étant un nombre entier compris de 0 à 20,

$R_\beta$  représentant un groupe diényle, vinyle, substitué ou non, alkyle fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou aryle fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, alcynyle substitué ou non, et étant notamment un groupe alkylvinyle, alkylalcynyle, alkylaryle, alkyldiényle, alkylmalonyle, acyle,

et  $R_\alpha$  représentant un groupe alkyle ramifié ou non comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, notamment un groupe éthyle, propyle, butyle, pentyle, hexyle, heptyle ou octyle.

16. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 15, caractérisée en ce que le ou les solvant(s) utilisé(s) est un solvant aprotique, choisi parmi :

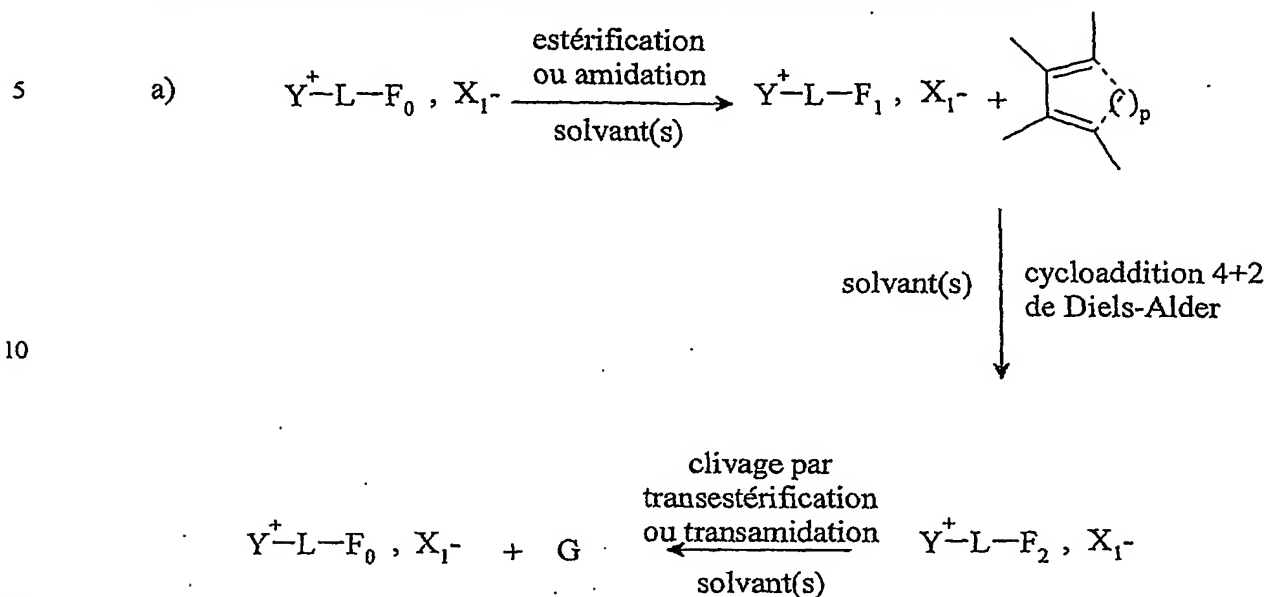
– les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est inférieure ou égale à 2, tels que les alcanes, les carbures aromatiques comme le benzène, le toluène ou le xylène,

– les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est comprise entre environ 2 et 15, tels que les éthers, les halogénobenzènes ou le dichlorométhane, et

– les solvants dont la constante diélectrique  $\epsilon$  est supérieure à 15, tels que l'acétonitrile, le nitrométhane, le DMF ou la diméthylacétamide.

17. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 16, pour la synthèse organique, en continu, en discontinu, combinatoire, ou parallèle, et/ou pour la préparation de banques de produits.

18. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la mise en œuvre de réactions de cycloaddition, de préférence pour la mise en œuvre de la réaction de Diels-Alder, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



p étant un nombre entier variant de 0 à 2,

$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle éventuellement fonctionnel, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

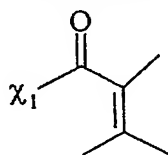
$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

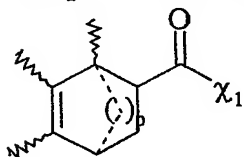
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



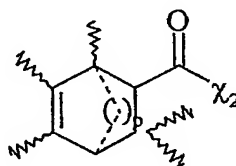
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :

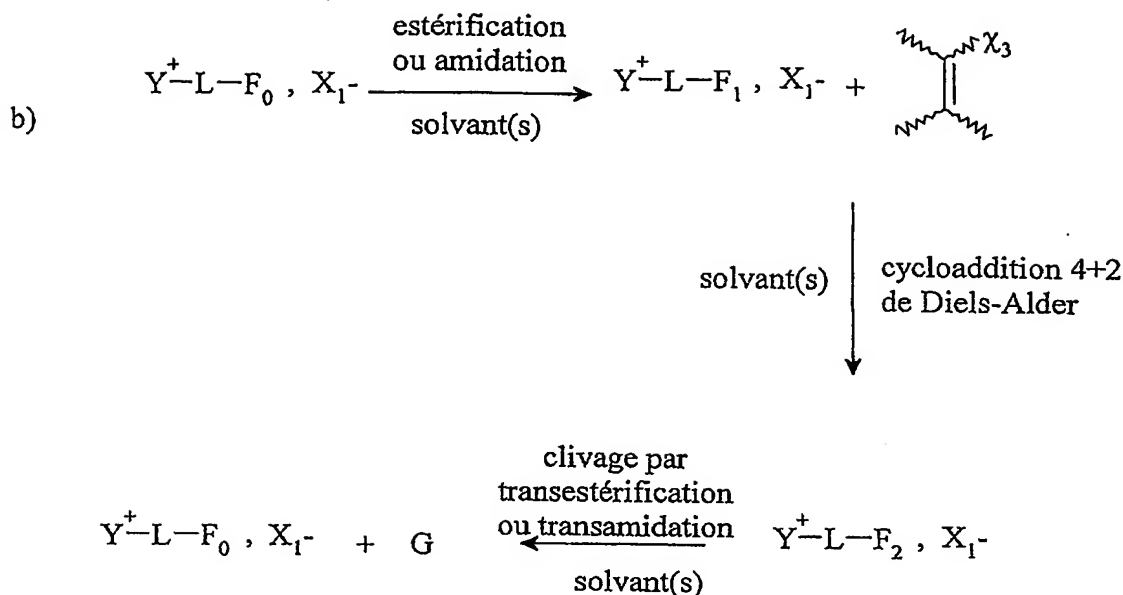


$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,



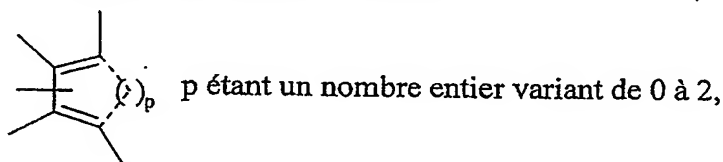
$Y^+$ , L et  $X_1^-$  étant tels que définis précédemment,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, ou un mélange de ces solvants,

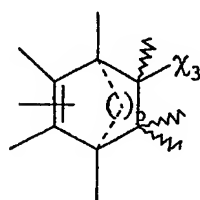
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0$  représente toute fonction permettant d'agrafer un diène-1,3, et est notamment choisi parmi les fonctions carbonyles, amines, alcoxy, silanes, stannanes et boranes, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :

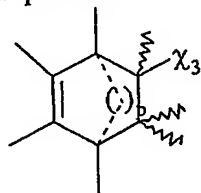


—  $F_2$  répond à la formule suivante :



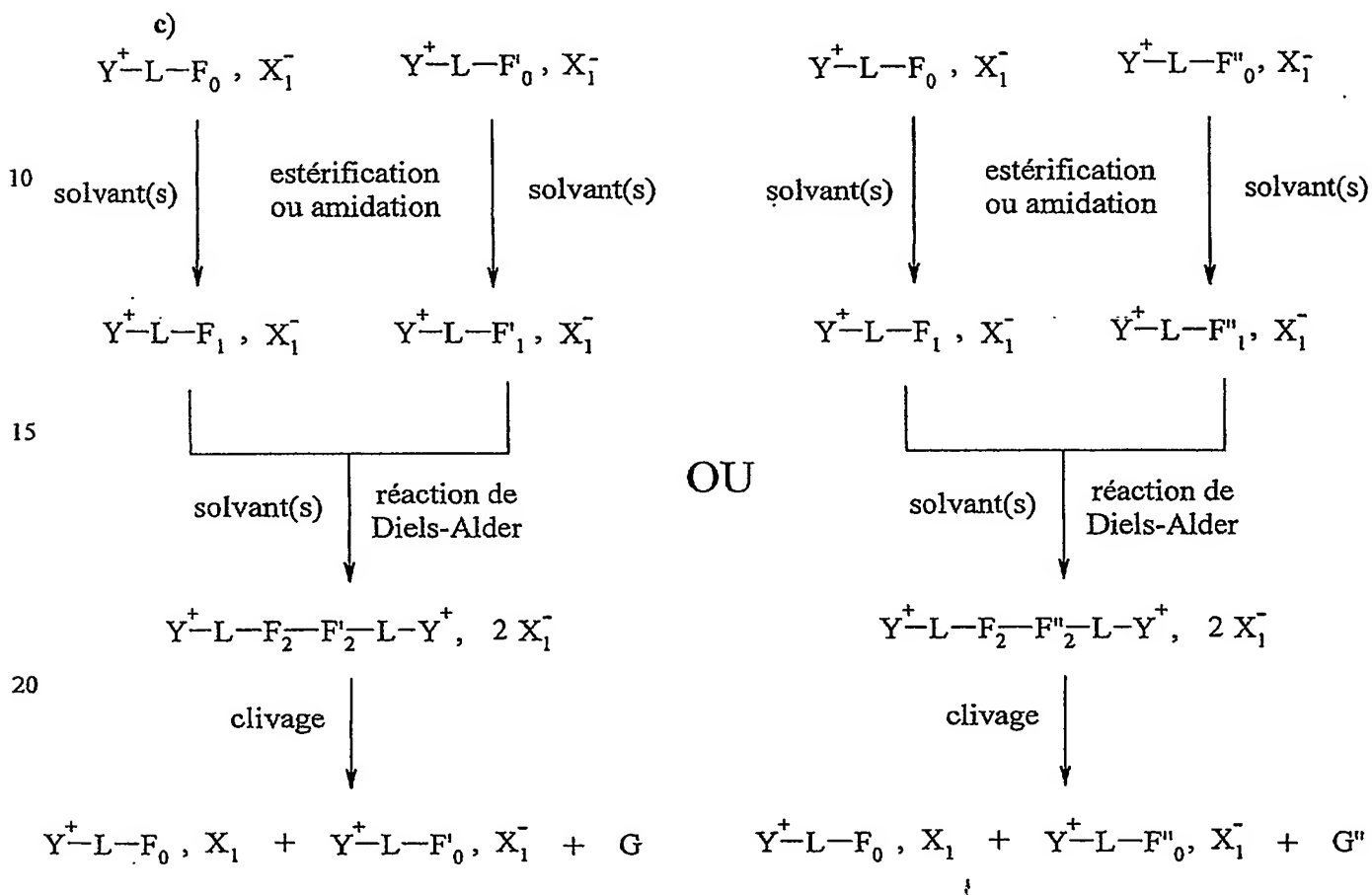
$X_3$  représentant un groupement électroattracteur, notamment choisi parmi les groupes cyano, alkoxy-carbonyle, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, acyle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, benzoyle, sulfonyle, dialkoxyphosphonyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone,

G répondant à la formule suivante :



$\chi_3$  étant tel que défini ci-dessus.

5



10

15

20

25

$Y^+-, L$  et  $X_1^-$  étant tels que définis précédemment,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

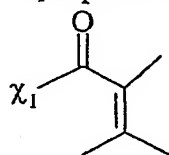
30

les fonctions  $F_0$ ,  $F'_0$ ,  $F''_0$ ,  $F_1$ ,  $F'_1$ ,  $F''_1$ ,  $F_2$ ,  $F'_2$  et  $F''_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  et  $F'_0$  correspondent respectivement à un groupe  $-\chi_1H$  et  $-\chi'_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  et  $\chi'_1$ , identiques ou différents, représentent un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

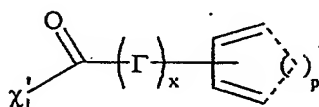
–  $F''_0$  correspond à une fonction  $-\text{COOH}$  ;

–  $F_1$  répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

–  $F'_1$  répond à la formule suivante :



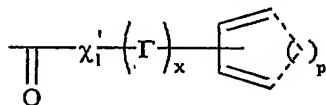
$p$  étant un nombre entier variant de 0 à 2,

$\chi'_1$  étant tel que défini ci-dessus,

$x$  étant égal à 0 ou 1,

$\Gamma$  représentant une chaîne alkyle comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, alkaryle, aralkyle, aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

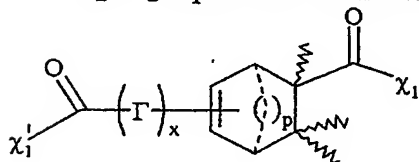
–  $F''_1$  répond à la formule suivante :



$p$ ,  $x$  et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

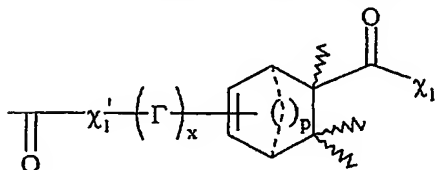
$\chi'_1$  étant tel que défini ci-dessus,

–  $F_2$ - $F'_2$  répond à la formule suivante :



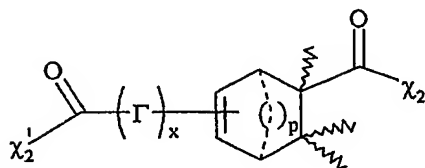
$p$ ,  $\chi_1$ ,  $\chi'_1$ ,  $x$  et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

–  $F_2$ - $F''_2$  répond à la formule suivante :

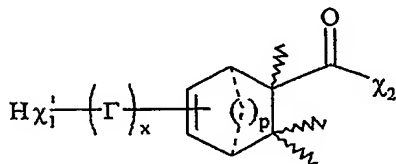


$p$ ,  $\chi_1$ ,  $\chi'_1$ ,  $x$  et  $\Gamma$  étant tels que définis ci-dessus,

– G répond à la formule suivante :



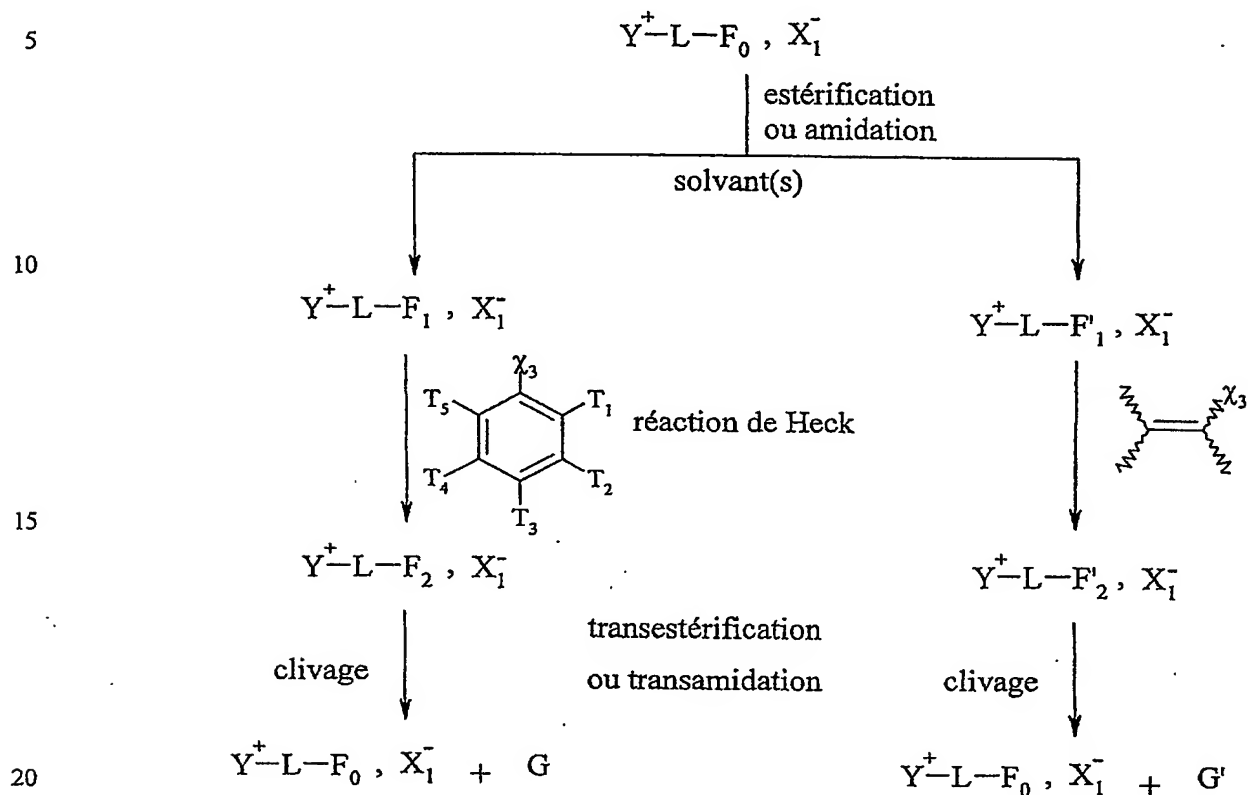
– G'' répond à la formule suivante :



$\chi_2$  et  $\chi_2'$ , identiques ou différents, représentent soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

19. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la mise en œuvre de réactions de couplage comme les réactions de Heck, de Suzuki, de Sonogashira ou d'Ullmann.

20. Utilisation selon la revendication 19 pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

25  $L$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

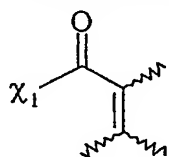
30  $X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$ ,  $F'_1$ ,  $F_2$  et  $F'_2$  étant telles que définies ci-dessous :

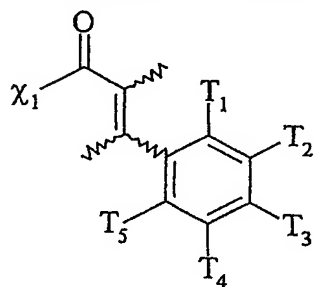
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



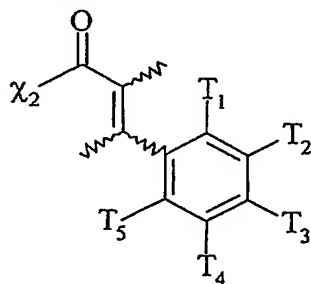
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

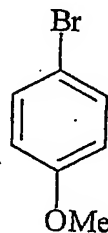
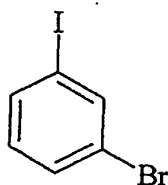
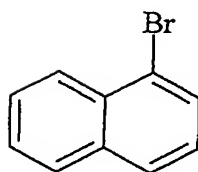
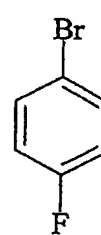
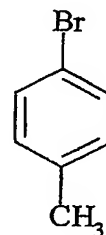
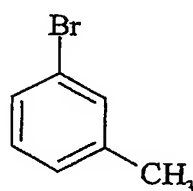
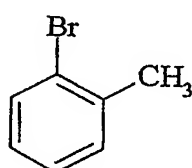
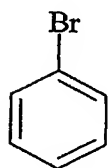
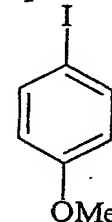
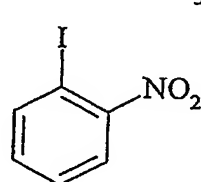
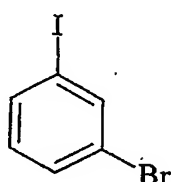
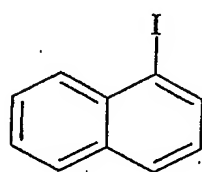
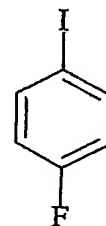
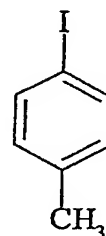
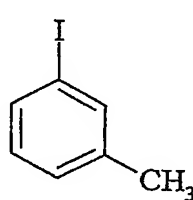
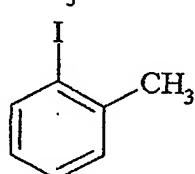
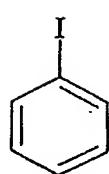
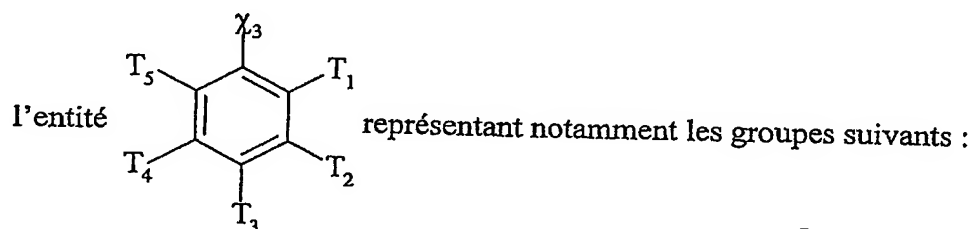
$G$  répondant à la formule suivante :



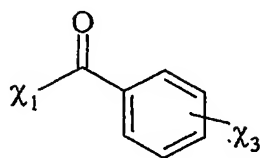
dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\chi_3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures I, Cl et Br, les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

$T_1, T_2, T_3, T_4$  et  $T_5$  représentant indépendamment les uns des autres un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, ou un groupe fonctionnel notamment choisi parmi  $\text{NO}_2$ , CN, COOR, OR, COR, NHCOR,  $\text{NRR}''$ ,  $\text{SO}_2\text{R}$ , I, Br, R et  $\text{R}''$  représentant indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,



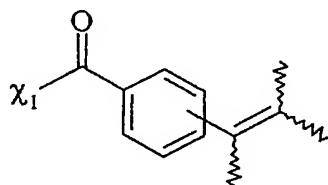
— F'<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



$\chi_1$  et  $\chi_3$  étant tels que définis ci-dessus,

5

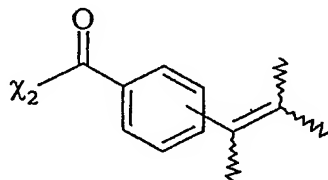
— F'<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

10

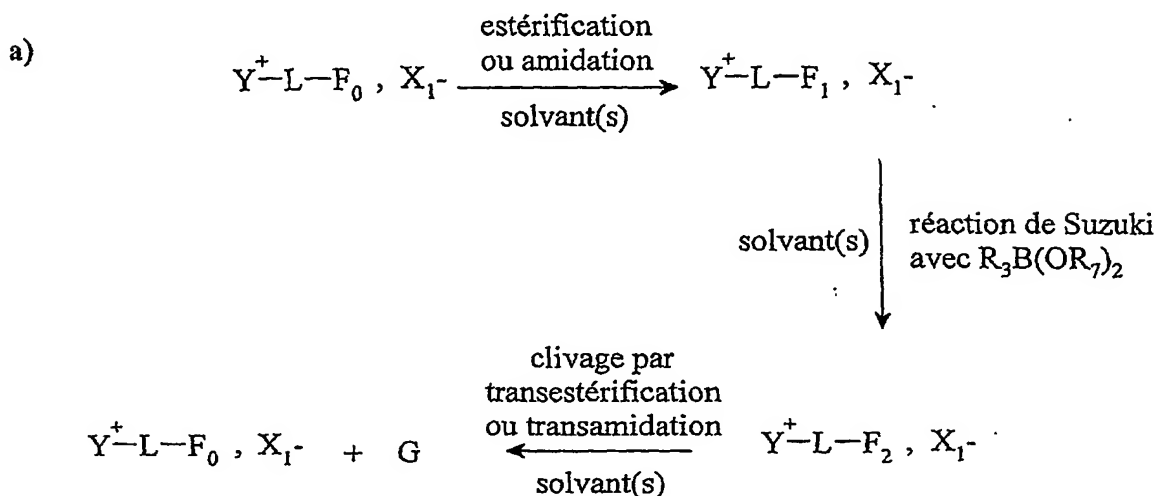
G' répondant à la formule suivante :



$\chi_2$  étant tel que défini ci-dessus.

15

21. Utilisation selon la revendication 19 pour la mise en œuvre du couplage de Suzuki, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$\text{R}_3$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthylnyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

$\text{R}_7$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, ramifié ou linéaire ou un groupe cycloalkyle comprenant de 1 à 12 atomes de carbone,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$\text{X}_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CF}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_4^-$ ,  $\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

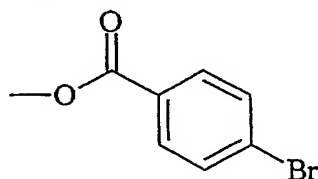
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le

nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

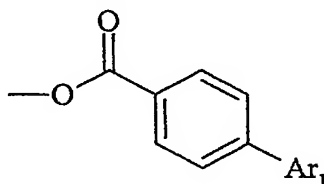
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  est de la forme  $-\chi_1 H$ ,  $\chi_1$  représentant un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

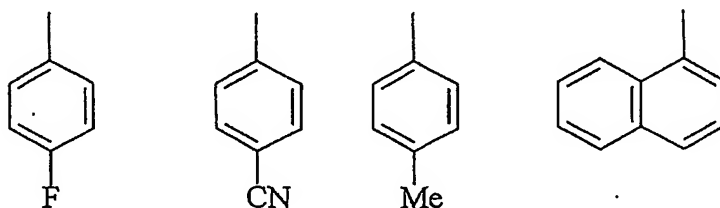
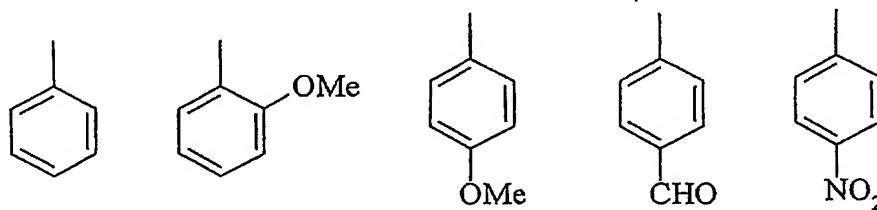
–  $F_1$  est de la forme  $-R_e-\chi$ ,  $R_e$  représentant un groupe aromatique ou hétéroaromatique comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi$  représentant un groupe partant choisi de préférence parmi Cl, Br, I, OTf,  $O-CO_2R^5$  ou  $OSO_3-R^5$ ,  $R^5$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $F_1$  répondant de préférence à la formule suivante :



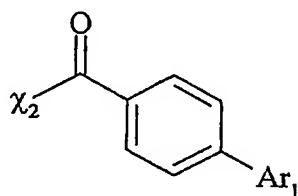
–  $F_2$  est de la forme  $-R_e-R_2$ ,  $R_e$  étant tel que défini ci-dessus et  $R_2$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthynyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,  $F_2$  répondant de préférence à la formule suivante :



$Ar_1$  représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :

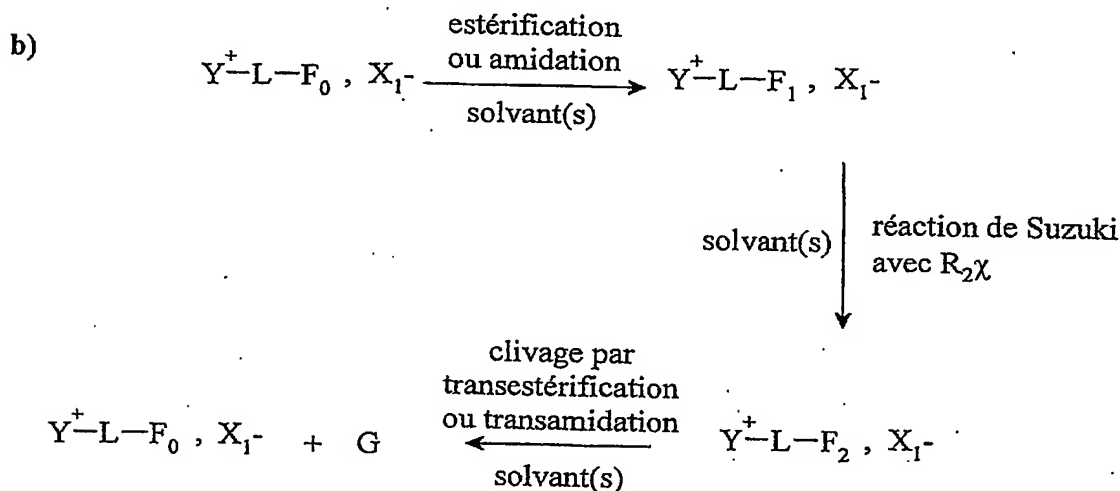


la molécule G étant de la forme  $R_2-R_3$ ,  $R_2$  et  $R_3$  étant tels que définis ci-dessus, et répond notamment à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$Ar_1$  est tel que défini ci-dessus,



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

$L$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,

$\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

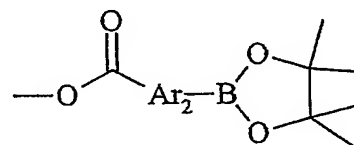
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

$\text{R}_2$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthynyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

les fonctions  $\text{F}_0$ ,  $\text{F}_1$  et  $\text{F}_2$  étant telles que définies ci-dessous :

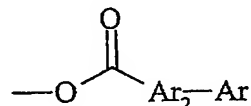
—  $\text{F}_0$  est de la forme  $-\chi_1\text{H}$ ,  $\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $\text{F}_1$  est de la forme  $-\text{R}_q-\text{B}(\text{OR}_7)_2$ ,  $\text{R}_7$  étant tel que défini ci-dessus, et  $\text{R}_q$  correspondant à un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, hétéroaryle comprenant de 4 à 20 atomes de carbone, éthényle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, diényle comprenant de 3 à 20 atomes de carbone, allyle comprenant de 3 à 20 atomes de carbone, éthynyle comprenant de 2 à 20 atomes de carbone, substitués ou non,  $\text{F}_1$  répondant de préférence à la formule suivante :

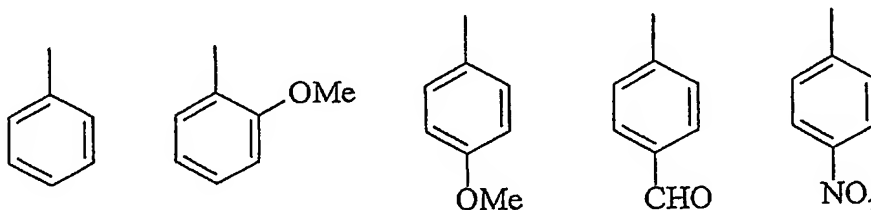


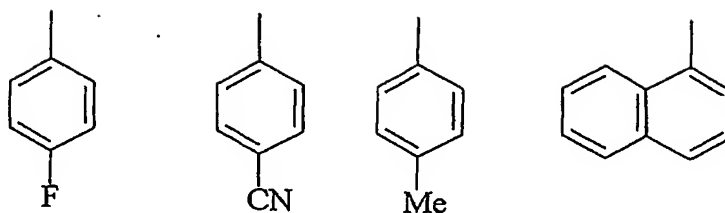
$\text{Ar}_2$  correspondant à un groupe aryle substitué ou non comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $\text{F}_2$  est de la forme  $-\text{R}_q-\text{R}_e$ ,  $\text{R}_q$  et  $\text{R}_e$  étant tels que définis ci-dessus,  $\text{F}_2$  répondant de préférence à la formule suivante :

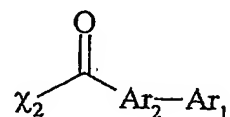


$\text{Ar}_1$  représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :

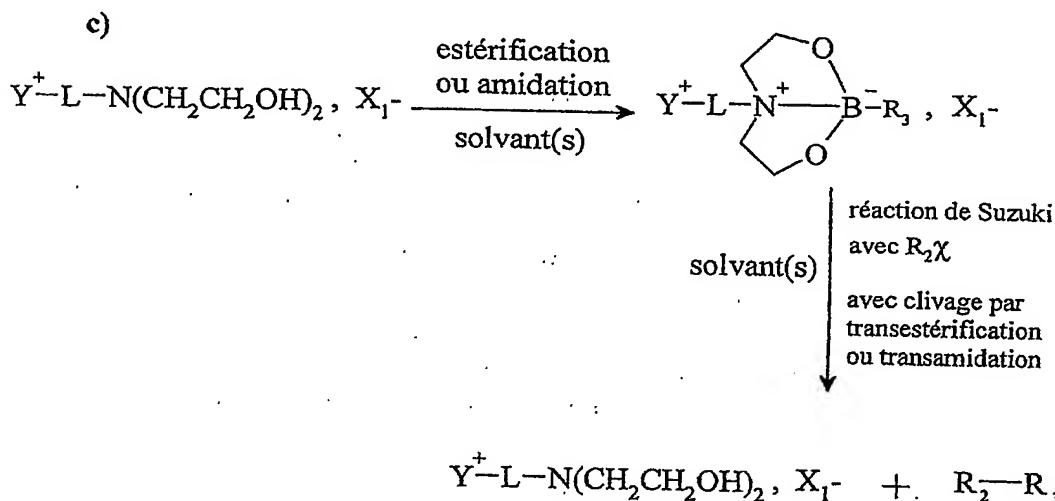




la molécule G étant de la forme  $R_2-R_3$ ,  $R_2$  et  $R_3$  étant tels que définis ci-dessus, et répondant notamment à la formule suivante :



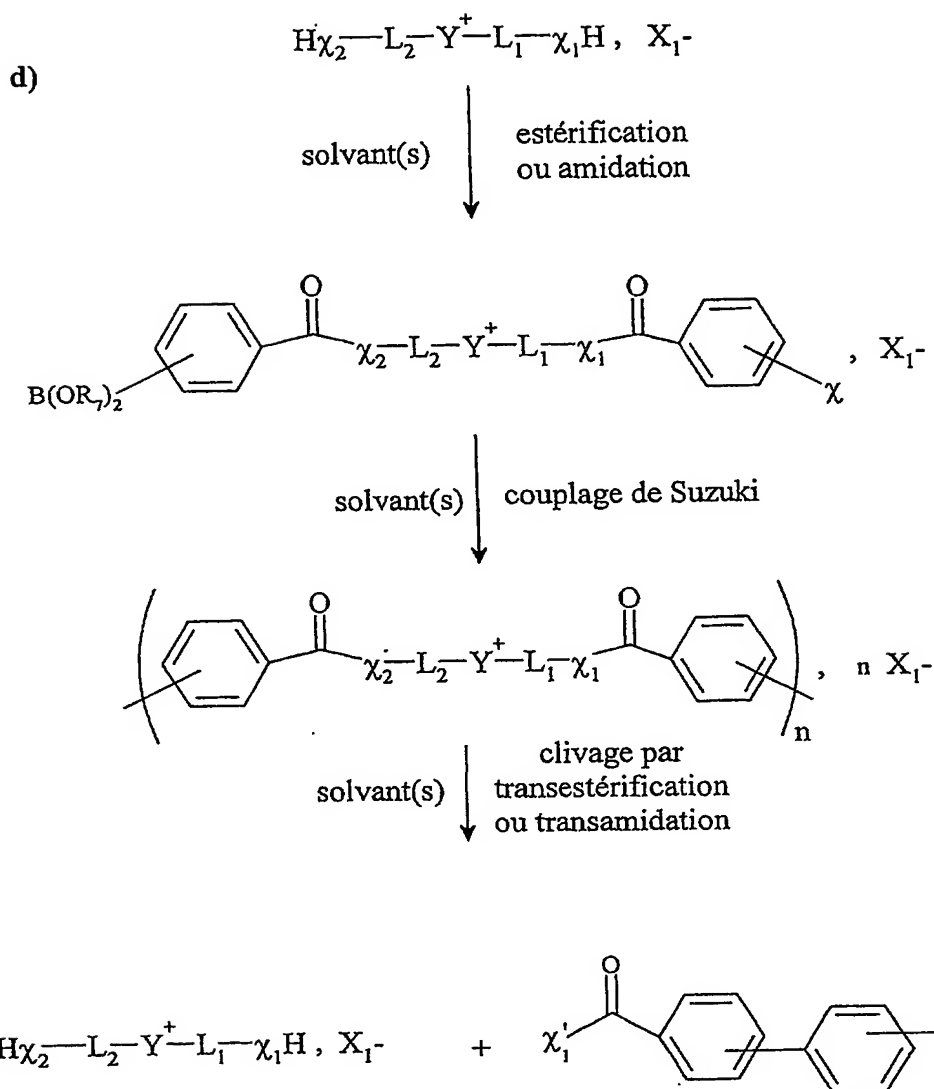
dans laquelle  $\chi_2$ ,  $\text{Ar}_1$  et  $\text{Ar}_2$  sont tels que définis ci-dessus,



$\text{Y}^+$ ,  $\text{L}$ ,  $\text{X}_1^-$ ,  $\text{R}_2$  et  $\text{R}_3$  étant tels que définis ci-dessus,

$\text{R}_3$  étant de préférence un groupe phényle,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,



$n$  représentant un nombre entier compris entre 1 et 50,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

$\text{L}_1$  et  $\text{L}_2$  représentant un bras, identiques ou différents, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$\text{X}_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CF}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_4^-$ ,

$\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

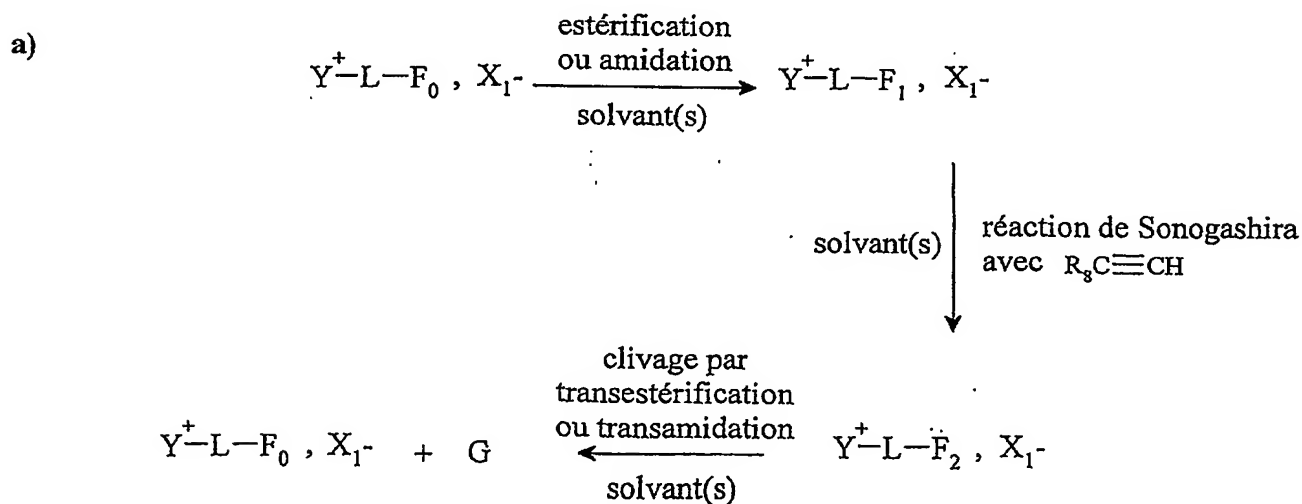
$\chi_1$  et  $\chi_2$ , identiques ou différents, représentant un atome d'oxygène ou un groupe  $-\text{NR}_f$ ,  $\text{R}_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\chi$  représentant un groupe partant choisi de préférence parmi Cl, Br, I, OTf,  $\text{O}-\text{CO}_2\text{R}^5$  ou  $\text{OSO}_3-\text{R}^5$ ,  $\text{R}^5$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\text{R}_7$  représentant un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, ramifié ou non, ou cycloalkyle, comprenant de 1 à 12 atomes de carbone, ou un groupe aryle, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\chi'_1$  et  $\chi'_2$ , identiques ou différents, représentant soit un groupe  $-\text{OR}_g$ ,  $\text{R}_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-\text{NR}_h\text{R}_u$ ,  $\text{R}_h$  et  $\text{R}_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

22. Utilisation selon la revendication 19 pour la mise en œuvre du couplage de Sonogashira, selon l'un des schémas réactionnels suivants :



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

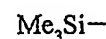
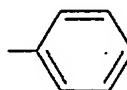
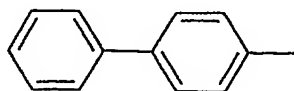
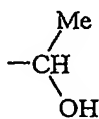
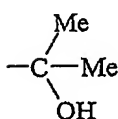
$R_8$  représentant un groupe  $OR_h$ ,  $NR_hR_u$ ,  $COR_h$ ,  $CN$ ,  $SO_2R_h$ ,  $SR_h$ , un groupe alcényle, éthyneyle, diényle,  $R_h$  et  $R_u$  représentant, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

ou  $R_8$  représentant un groupe alkyle, ramifié ou linéaire, éventuellement fonctionnel, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle, ou un groupe alkaryle ou aralkyle, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, substitué ou non, lesdits groupes alkyle ou aryle pouvant être substitués par l'un des groupes fonctionnels suivants : un atome d'halogène, notamment Cl, un groupe  $OR_h$ ,  $NR_hR_u$ ,  $COR_h$ ,  $CN$ ,  $SO_2R_h$ ,  $SR_h$ , un groupe alcényle, éthyneyle, diényle, vinyle, alcynyle,  $R_h$  et  $R_u$  étant tels que définis précédemment,

$R_8$  étant notamment l'un des groupes suivants :

$-(CH_2)_s-CH_3$ ,  $-(CH_2)_s-CH_2OH$ ,  $-(CH_2)_s-CH_2OMe$ ,

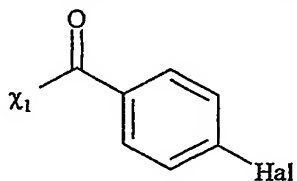
s représentant un nombre entier compris entre 0 et 10,



les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

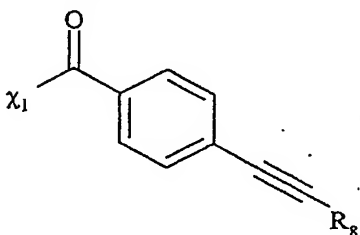
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



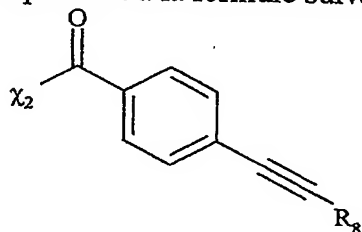
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus, et Hal représentant un halogène, et étant de préférence l'iode,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



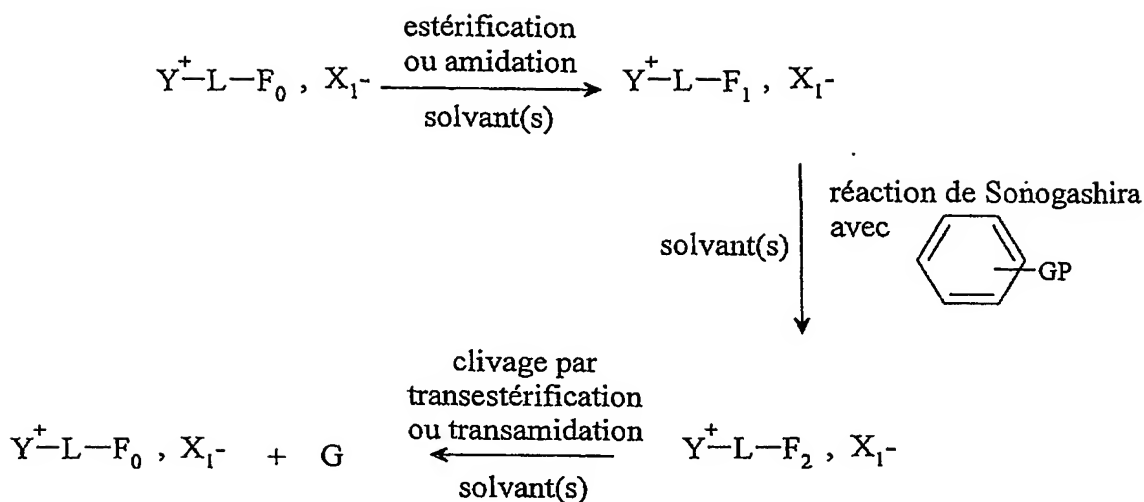
$\chi_1$  et  $R_8$  étant tels que définis ci-dessus,

G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi_2$  représentant notamment un groupe OMe, OEt, OPr ou OBu.

b)



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium, alkylpyridinium, diméthylalkyl-sulfonium ou diéthylalkyl-sulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$\text{X}_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CF}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_4^-$ ,  $\text{SbF}_6^-$ ,  $\text{R}_1\text{SO}_3^-$ ,  $\text{FSO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{R}_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

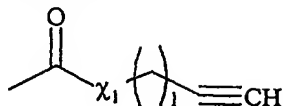
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

GP représentant un groupe partant, et étant notamment Cl, Br, I ou OTf,

les fonctions  $\text{F}_0$ ,  $\text{F}_1$  et  $\text{F}_2$  étant telles que définies ci-dessous :

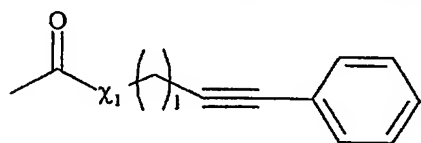
–  $\text{F}_0$  correspond à un groupe  $-\text{COOH}$ ,

– F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



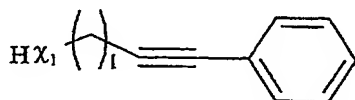
dans laquelle l représente un nombre entier variant de 1 à 20, et  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe -NR<sub>f</sub>, R<sub>f</sub> correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

– F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



$\chi_1$  et l étant tels que définis ci-dessus,

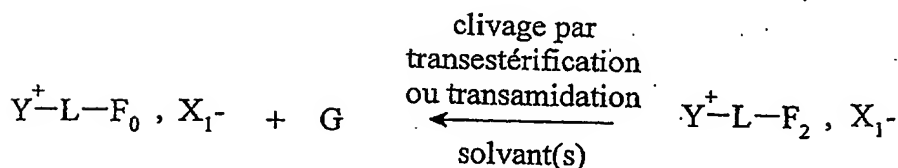
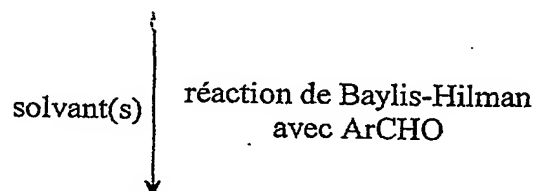
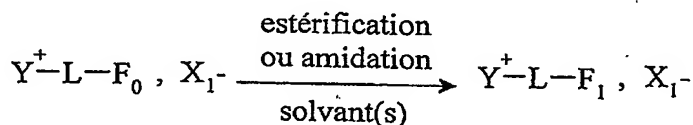
G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_1$  et l sont tels que définis ci-dessus.

23. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la mise en œuvre de la réaction de Baylis-Hilman, selon l'un des schémas réactionnels suivants :

a)



$Y^+$  – représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

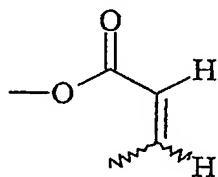
$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

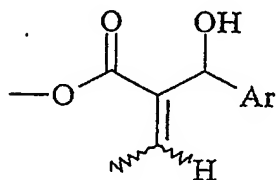
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  représente un groupe -OH,

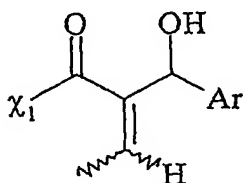
–  $F_1$  répond à la formule suivante :



–  $F_2$  répond à la formule suivante :

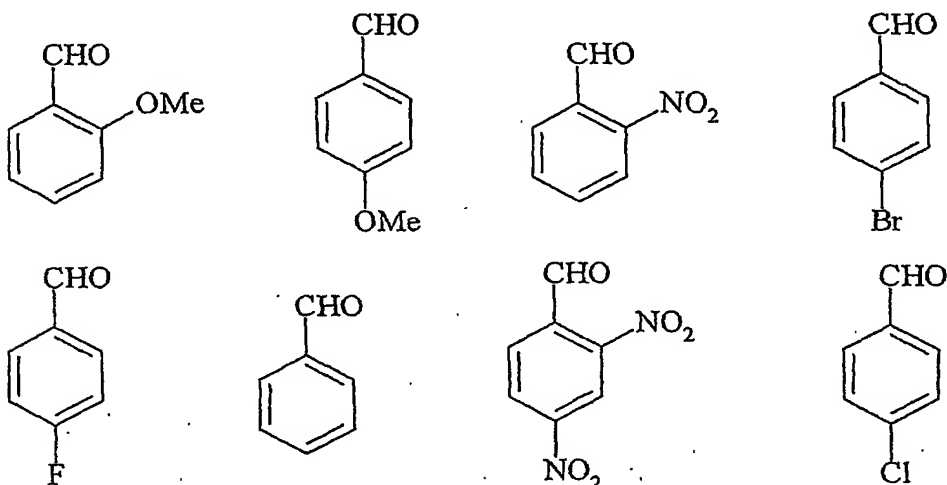


G répondant à la formule suivante :

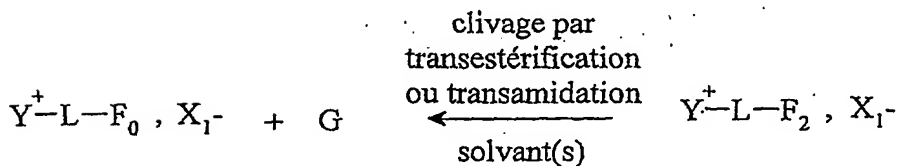
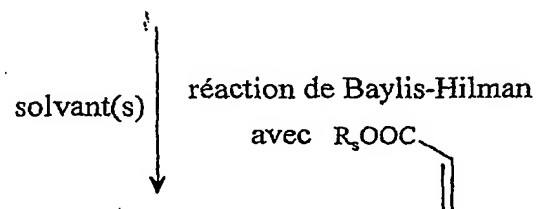
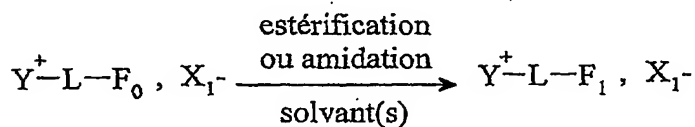


$X_1$  représentant un groupe  $-OH$ , ou un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

Ar représentant un groupe aromatique ou hétéroaromatique, substitué ou non, ArCHO étant notamment choisi parmi :



b)



$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium,

tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium, alkylpyridinium,  
diméthylalkylsulfonium ou diéthylalkyl-sulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié  
comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle,  
éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de  
préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  
(CH<sub>2</sub>)<sub>r</sub>, r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

X<sub>1</sub><sup>-</sup> étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  
Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>, I<sup>-</sup>, CF<sub>3</sub>CO<sub>2</sub><sup>-</sup>, CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub><sup>-</sup>, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>, PF<sub>6</sub><sup>-</sup>, CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, N(SO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>, R<sub>1</sub>SO<sub>4</sub><sup>-</sup>,  
SbF<sub>6</sub><sup>-</sup>, R<sub>1</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, FSO<sub>3</sub><sup>-</sup>, PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>, R<sub>1</sub> représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20  
atomes de carbone,

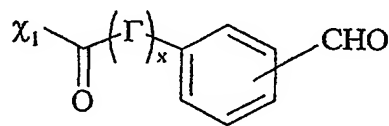
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le  
dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-  
méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le  
nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces  
solvants,

R<sub>s</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20  
atomes de carbone ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 7 à 30 atomes de carbone,

les fonctions F<sub>0</sub>, F<sub>1</sub> et F<sub>2</sub> étant telles que définies ci-dessous :

— F<sub>0</sub> correspond à un groupe -χ<sub>1</sub>H, dans lequel χ<sub>1</sub> représente un atome d'oxygène  
ou un groupe -NR<sub>f</sub>, R<sub>f</sub> correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié,  
comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30  
atomes de carbone,

— F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :

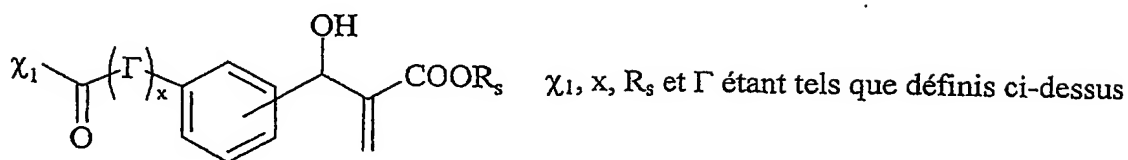


χ<sub>1</sub> étant tel que défini ci-dessus,

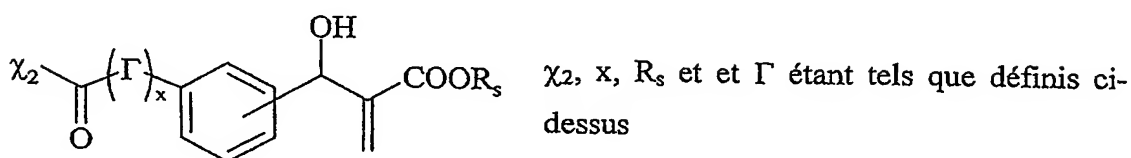
x étant égal à 0 ou 1,

Γ représentant une chaîne alkyle  
comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,  
alkaryle, aralkyle comprenant de 6 à 30  
atomes de carbone,

— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :

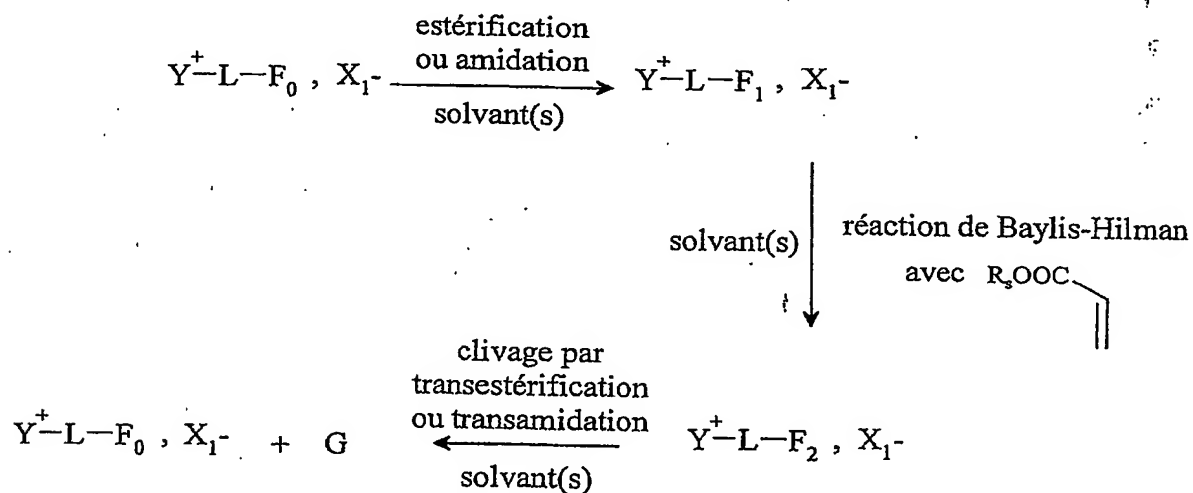


— G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-\text{OR}_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-\text{NR}_h\text{R}_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi_2$  représentant notamment un groupe OMe, OEt, OPr ou OBu.

c)



$\text{Y}^+$ — représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthylimidazolium ou pyridinium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle,

éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

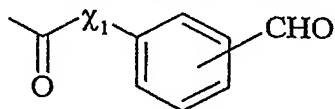
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

$R_s$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou aralkyle ou alkaryle comprenant de 7 à 30 atomes de carbone,

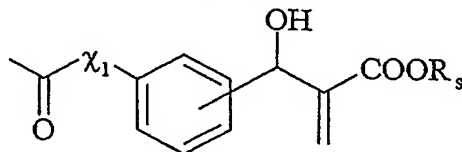
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0$  correspond à un groupe  $-CO\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

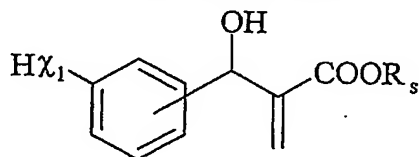
—  $F_1$  répond à la formule suivante :



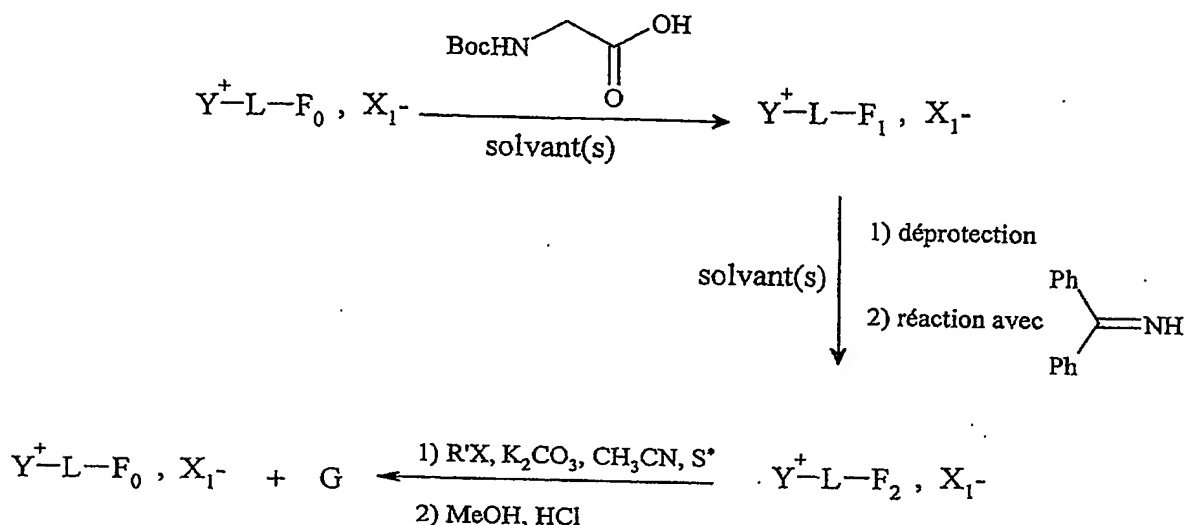
—  $F_2$  répond à la formule suivante :



—  $G$  répondant à la formule suivante :



24. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la synthèse, éventuellement asymétrique, d' $\alpha$ -aminoacides, selon le schéma réactionnel suivant :



$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium ou tributylalkylphosphonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 3 à 6,

$\text{X}_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ ,

le ou les solvants étant choisis parmi : l'acétonitrile, le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, le toluène, le chlorobenzène ou un mélange de ces solvants,

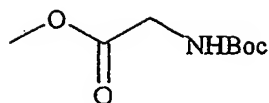
$\text{R}'$  représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 30 atomes de carbone, éventuellement fonctionnel,

$\text{S}^*$  représentant un agent chiral de transfert de phase tel que le bromure de O(9)-allyl-N-9-anthracényle-méthylcinchonidinium,

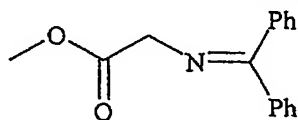
les fonctions  $\text{F}_0$ ,  $\text{F}_1$  et  $\text{F}_2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $\text{F}_0$  correspond à  $-\text{OH}$ ,

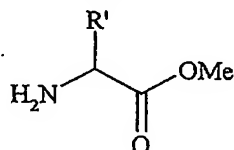
– F<sub>1</sub> répond à la formule suivante :



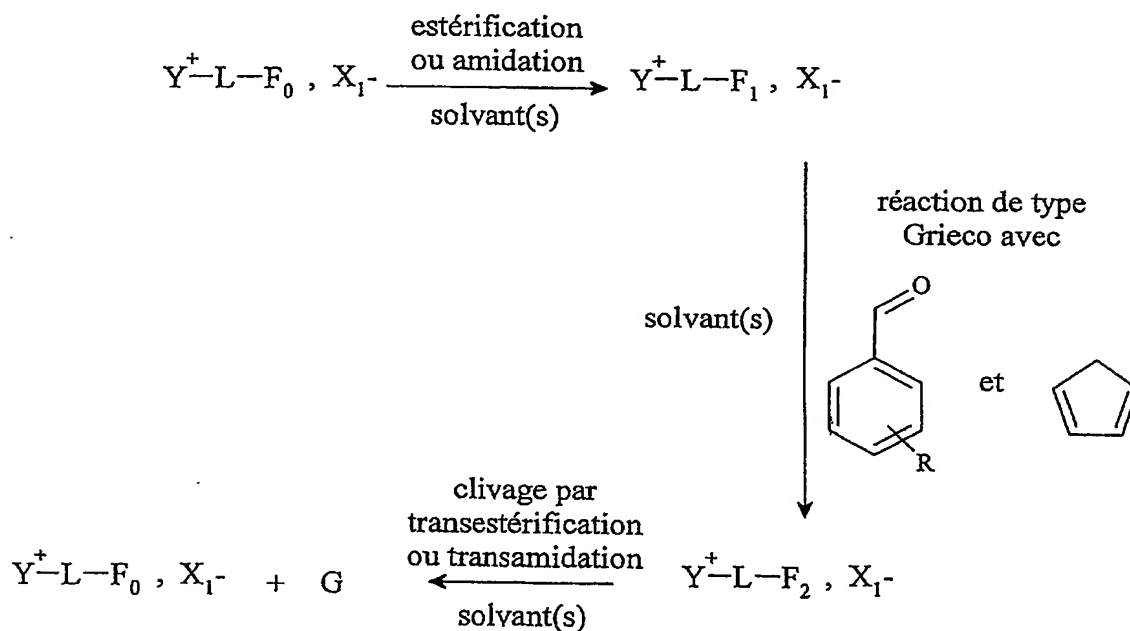
– F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



G répondant à la formule suivante :



25. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la mise en œuvre de réactions multi-composants, notamment pour la réaction de type Grieco selon le schéma réactionnel suivant :



Y<sup>+</sup>– représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, et étant de préférence un cation triméthylalkylammonium, triéthylalkylammonium, tributylalkylphosphonium, N-méthyl-N'-alkylimidazolium, N-alkylpyridinium, diméthylalkylsulfonium ou diéthylalkylsulfonium,

L représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 1 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

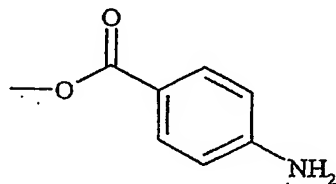
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

R représentant un atome d'hydrogène, un groupe nitro en position para, un atome de chlore en para ou un groupe méthoxy en position ortho,

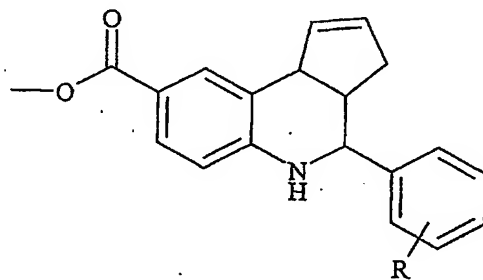
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  représente un groupe -OH,

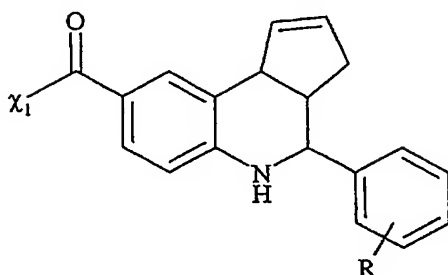
–  $F_1$  répond à la formule suivante :



–  $F_2$  répond à la formule suivante :

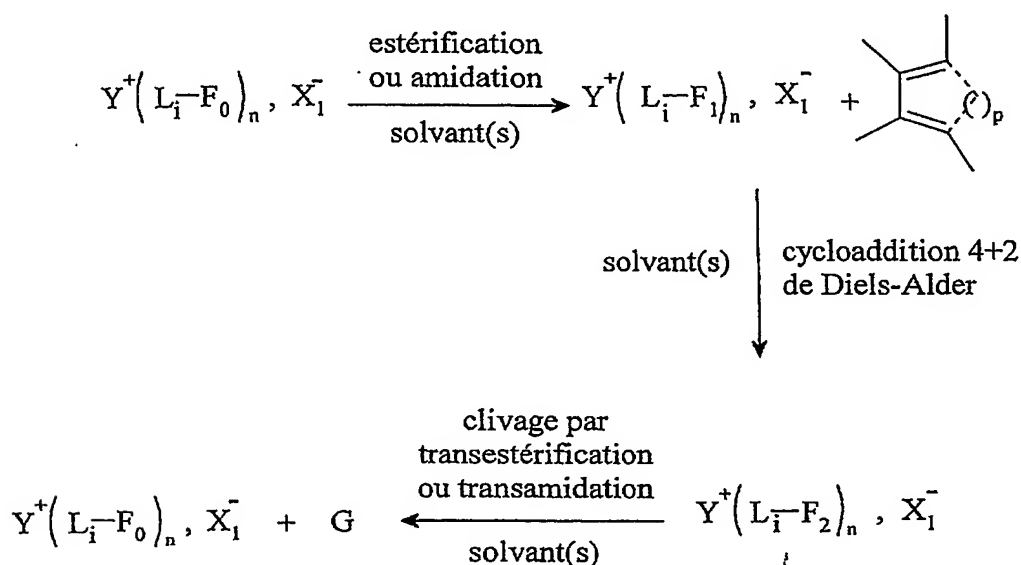


G répondant à la formule suivante :



$\chi_1$  représentant un groupe -OH, ou un groupe -OR<sub>g</sub>, R<sub>g</sub> représentant un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone.

26. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, pour la mise en œuvre de réactions de cycloaddition, de préférence pour la mise en œuvre de la réaction de Diels-Alder, selon le schéma réactionnel suivant :



n étant un nombre entier variant de 2 à 4, tel que défini ci-dessous,

i étant un nombre entier variant de 1 à n,

p étant un nombre entier variant de 0 à 2,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, de formule  $(\text{R}_b)_{x-n}\Lambda^+$  dans laquelle x représente un nombre entier égal à 3 ou 4, n étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque x est égal à 4 et n étant égal à 2 ou 3 lorsque x est égal à 3, R<sub>b</sub> représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle

comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $Y^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$L_i$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle éventuellement fonctionnel, comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10, les bras  $L_i$  pouvant être identiques ou différents,

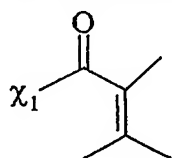
$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

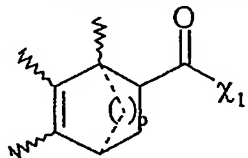
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :



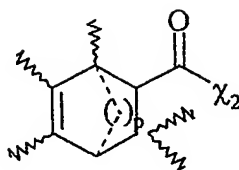
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

—  $F_2$  répond à la formule suivante :



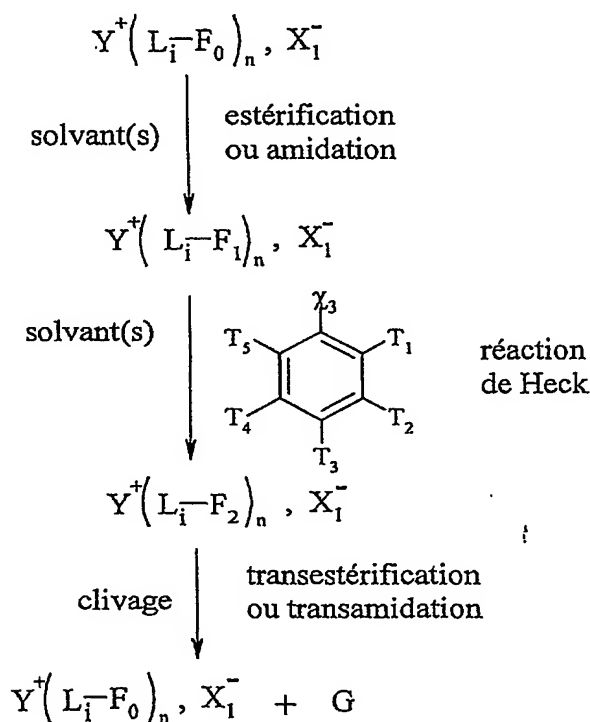
$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.

27. Utilisation selon la revendication 19, pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon le schéma réactionnel suivant :



$n$  étant un nombre entier variant de 2 à 4,

$i$  étant un nombre entier variant de 1 à  $n$ ,

$Y^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, de formule  $(R_b)_{x-n}\Lambda^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $n$  étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque  $x$  est égal à 4 et  $n$  étant égal à 2 ou 3 lorsque  $x$  est égal à 3,

$R_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $Y^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$L_i$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(CH_2)_r$ ,  $r$  variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10, les bras  $L_i$  pouvant être identiques ou différents,

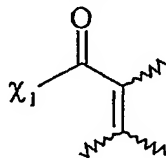
$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

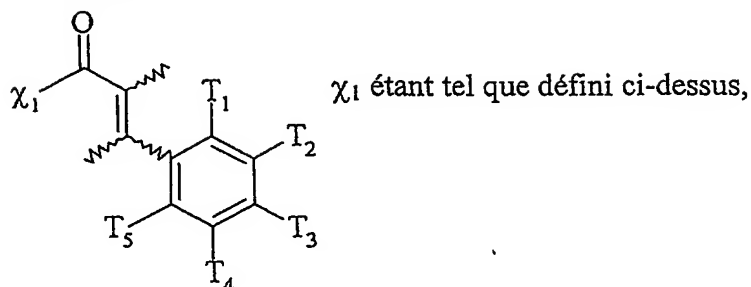
—  $F_0$  correspond à un groupe  $-\chi_1H$ , dans lequel  $\chi_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1$  répond à la formule suivante :

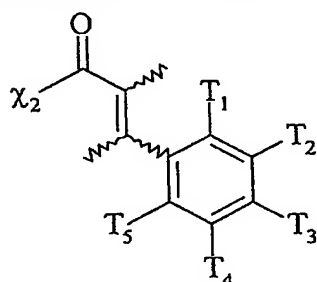


$\chi_1$  étant tel que défini ci-dessus,

— F<sub>2</sub> répond à la formule suivante :



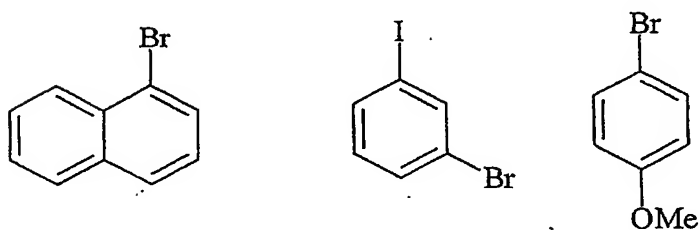
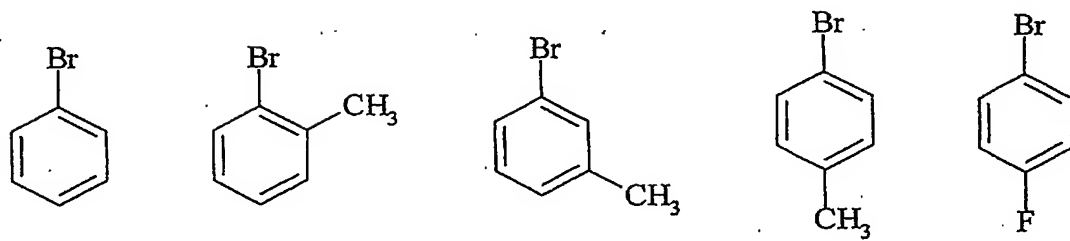
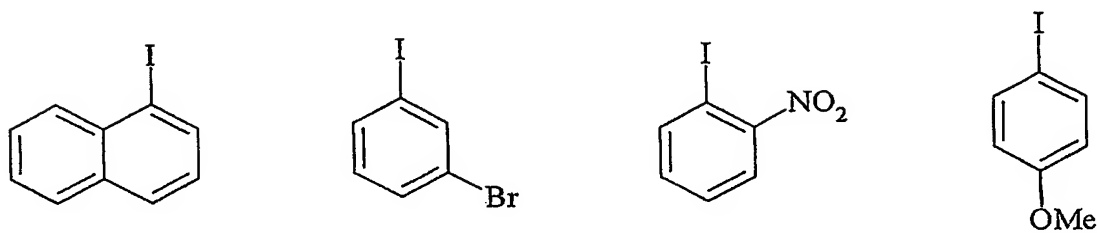
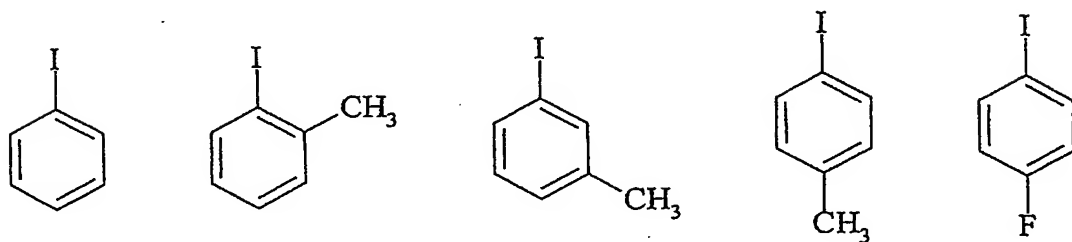
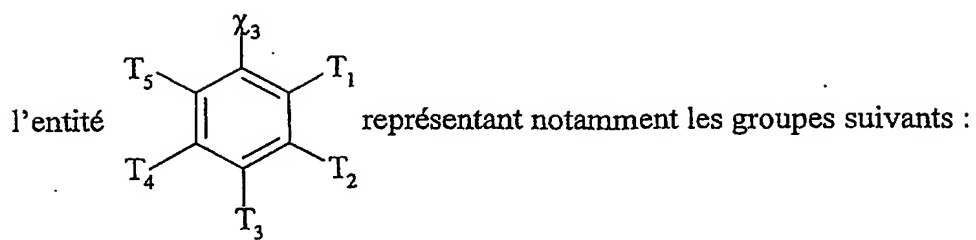
G répondant à la formule suivante :



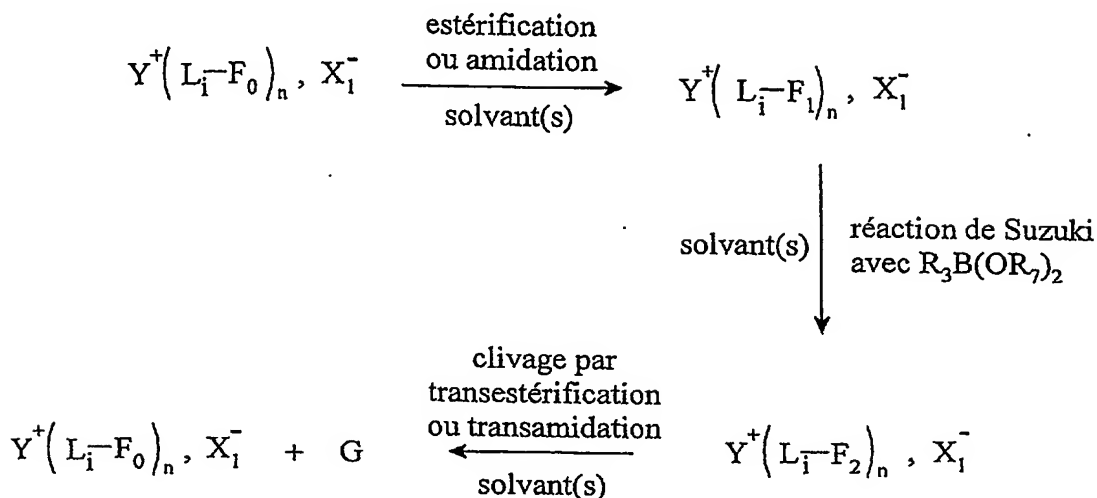
dans laquelle  $\chi_2$  représente soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

$\chi_3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures I, Cl et Br, les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

$T_1$ ,  $T_2$ ,  $T_3$ ,  $T_4$  et  $T_5$  représentant indépendamment les uns des autres un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, ou un groupe fonctionnel notamment choisi parmi  $NO_2$ ,  $CN$ ,  $COOR$ ,  $OR$ ,  $COR$ ,  $NHCOR$ ,  $NRR''$ ,  $SO_2R$ ,  $I$ ,  $Br$ ,  $R$  et  $R''$  représentant indépendamment l'un de l'autre un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,



28. Utilisation selon la revendication 19, pour la mise en œuvre du couplage de Suzuki, selon le schéma réactionnel suivant :



$\text{R}_3$  étant choisi parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthyne, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,

$\text{R}_7$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, ramifié ou linéaire ou un groupe cycloalkyle comprenant de 1 à 12 atomes de carbone,

$n$  étant un nombre entier variant de 2 à 4,

$i$  étant un nombre entier variant de 1 à  $n$ ,

$\text{Y}^+$  représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, de formule  $(\text{R}_b)_{x-n}\text{A}^+$  dans laquelle  $x$  représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $n$  étant égal à 2, 3 ou 4 lorsque  $x$  est égal à 4 et  $n$  étant égal à 2 ou 3 lorsque  $x$  est égal à 3,  $\text{R}_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\text{A}^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $\text{Y}^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,

$\text{L}_i$  représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type

$(CH_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10, les bras  $L_i$  pouvant être identiques ou différents,

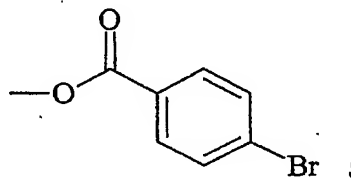
$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  
5  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le  
10 nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

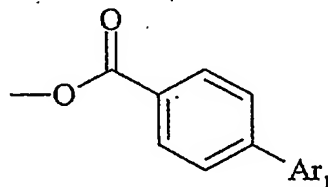
les fonctions  $F_0$ ,  $F_1$  et  $F_2$  étant telles que définies ci-dessous :

–  $F_0$  est de la forme  $-\chi_1H$ ,  $\chi_1$  représentant un atome d'oxygène ou un groupe  
15  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

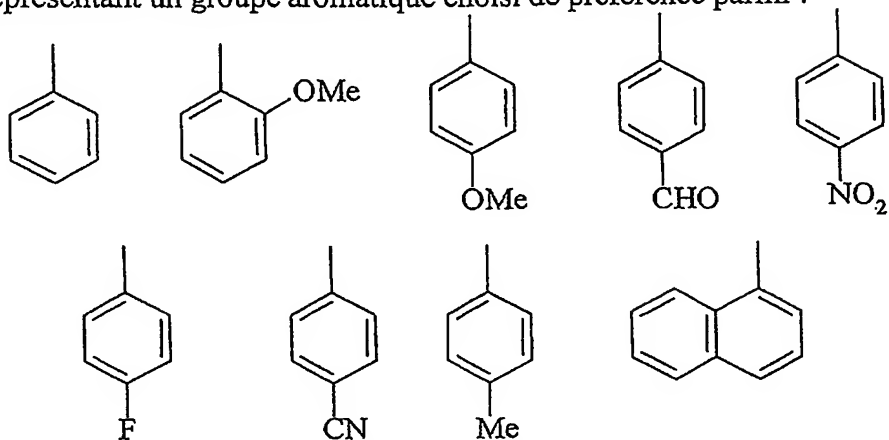
–  $F_1$  est de la forme  $-R_e-\chi$ ,  $R_e$  représentant un groupe aromatique ou  
hétéroaromatique comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $\chi$  représentant un groupe  
partant choisi de préférence parmi  $Cl$ ,  $Br$ ,  $I$ ,  $OTf$ ,  $O-CO_2R^5$  ou  $OSO_3-R^5$ ,  $R^5$   
représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 10 atomes de carbone ou un groupe  
20 aralkyle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,  $F_1$  répondant de préférence à la  
formule suivante :



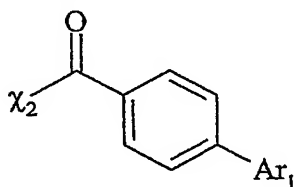
–  $F_2$  est de la forme  $-R_e-R_2$ ,  $R_e$  étant tel que défini ci-dessus et  $R_2$  étant choisi  
25 parmi les groupes aryle, hétéroaryle, éthényle, diényle, allyle, éthynyle, substitués ou non, comprenant de 2 à 30 atomes de carbone,  $F_2$  répondant de préférence à la formule  
suivante :



Ar<sub>1</sub> représentant un groupe aromatique choisi de préférence parmi :



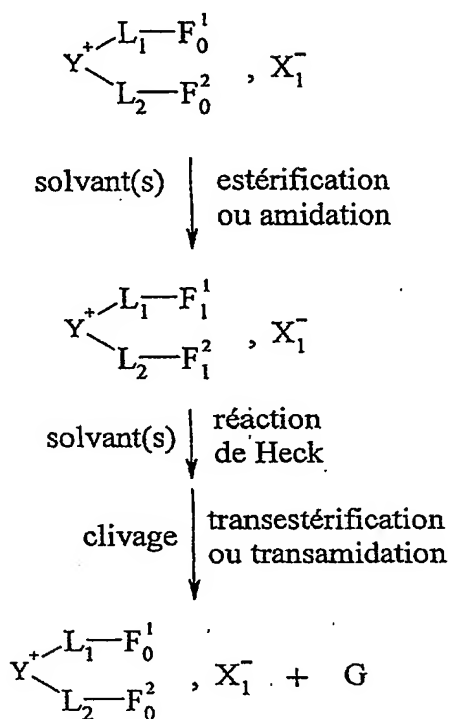
la molécule G étant de la forme R<sub>2</sub>-R<sub>3</sub>, R<sub>2</sub> et R<sub>3</sub> étant tels que définis ci-dessus, et répond notamment à la formule suivante :



dans laquelle X<sub>2</sub> représente soit un groupe -OR<sub>g</sub>, R<sub>g</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe -NR<sub>h</sub>R<sub>u</sub>, R<sub>h</sub> et R<sub>u</sub> représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

Ar<sub>1</sub> est tel que défini ci-dessus.

29. Utilisation selon la revendication 19, pour la mise en œuvre de la réaction de Heck, selon le schéma réactionnel suivant :



$\text{Y}^+$ —représentant un cation onium tel que défini dans l'une des revendications 3 à 17, de formule  $(\text{R}_b)_{x-2}\Lambda^+$  dans laquelle x représente un nombre entier égal à 3 ou 4,  $\text{R}_b$  représente un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone ou un groupe aralkyle ou alkaryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone, lesdits groupes alkyle, aryle, aralkyle ou alkaryle susmentionnés étant non fonctionnels, et dans laquelle  $\Lambda^+$  représente un cation ammonium, imidazolium, phosphonium ou sulfonium,  $\text{Y}^+$  représentant notamment un cation alkylammonium, alkylphosphonium ou alkylsulfonium, et étant de préférence un cation tétraalkylammonium, tétraalkylphosphonium, dialkylimidazolium, trialkylsulfonium,  $\Lambda^+$  représentant un cation ammonium ou phosphonium lorsque  $x = 4$  et un cation sulfonium lorsque  $x = 3$ ,

$\text{L}_1$  et  $\text{L}_2$ , identiques ou différents, représentant un bras, notamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aralkyle ou alkaryle, éventuellement fonctionnel comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, et étant de préférence un groupe alkyle linéaire de préférence un groupe alkyle linéaire de type  $(\text{CH}_2)_r$ , r variant de 1 à 20, et de préférence de 2 à 10,

$X_1^-$  étant tel que défini dans l'une des revendications 1 à 17, et étant notamment  $Cl^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ,  $CF_3CO_2^-$ ,  $CH_3CO_2^-$ ,  $BF_4^-$ ,  $PF_6^-$ ,  $CF_3SO_3^-$ ,  $N(SO_2CF_3)_2$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $R_1SO_4^-$ ,  $SbF_6^-$ ,  $R_1SO_3^-$ ,  $FSO_3^-$ ,  $PO_4^{3-}$ ,  $R_1$  représentant un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone,

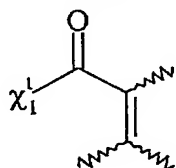
le ou les solvants étant choisis parmi : le dichlorométhane, le tétrahydrofuranne, le dioxane, l'acétonitrile, le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidinone, le propionitrile, l'acétone, le toluène, le chlorobenzène, le nitrobenzène, le dichlorobenzène, le nitrométhane, le nitroéthane, ou un mélange de ces solvants,

les fonctions  $F_0^1$ ,  $F_1^1$ ,  $F_0^2$  et  $F_1^2$  étant telles que définies ci-dessous :

—  $F_0^1$  correspond à un groupe  $-\chi^1_1H$ , dans lequel  $\chi^1_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

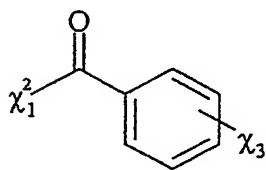
—  $F_0^2$  correspond à un groupe  $-\chi^2_1H$ , dans lequel  $\chi^2_1$  représente un atome d'oxygène ou un groupe  $-NR_f$ ,  $R_f$  correspondant à un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone,

—  $F_1^1$  répond à la formule suivante :



$\chi^1_1$  étant tel que défini ci-dessus,

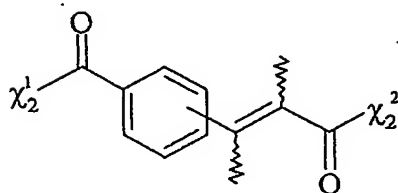
—  $F_1^2$  répond à la formule suivante :



$\chi^2_1$  étant tel que défini ci-dessus, et

$\chi^3$  représentant un groupement partant, notamment choisi parmi les halogénures I, Cl et Br, les groupes mésylate, tosylate, triflate, sulfonate, sulfate ou phosphate,

G répondant à la formule suivante :



dans laquelle  $\chi_2^1$  et  $\chi_2^2$ , identiques ou différents, représentent soit un groupe  $-OR_g$ ,  $R_g$  représentant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone, soit un groupe  $-NR_hR_u$ ,  $R_h$  et  $R_u$  représentant indépendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène, un groupe alkyle comprenant de 1 à 20 atomes de carbone ou un groupe aryle comprenant de 6 à 30 atomes de carbone.



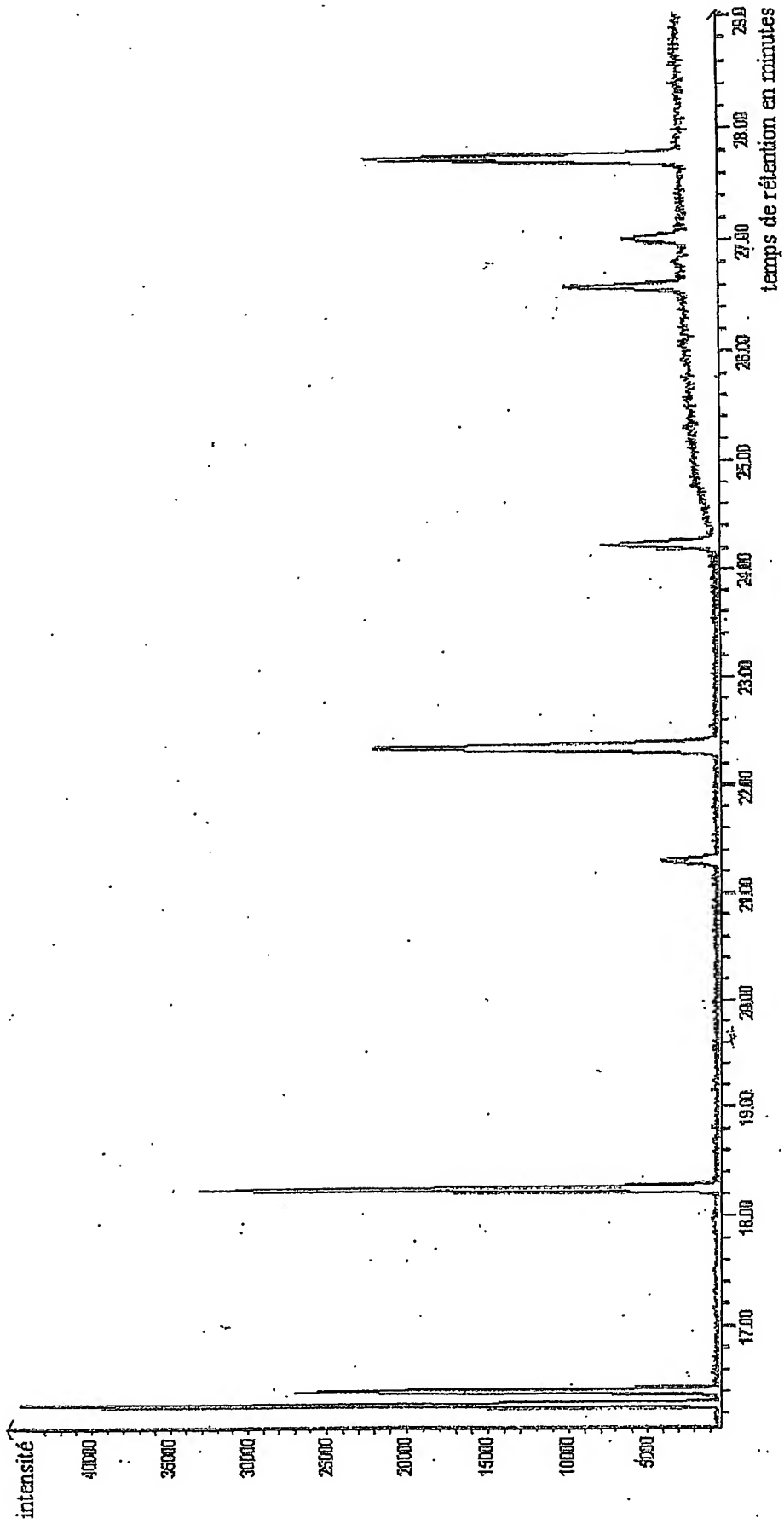


Figure 2

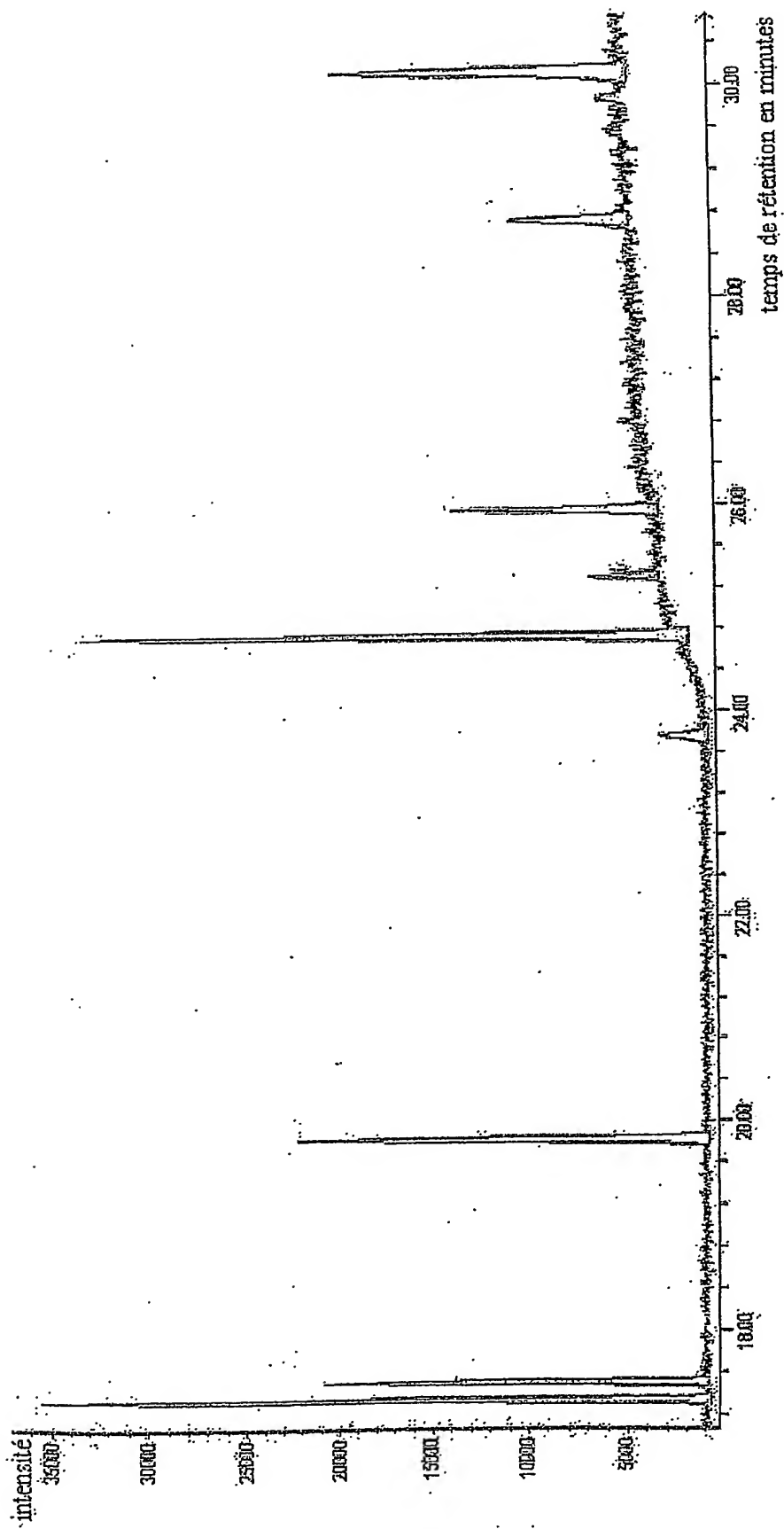


Figure 3

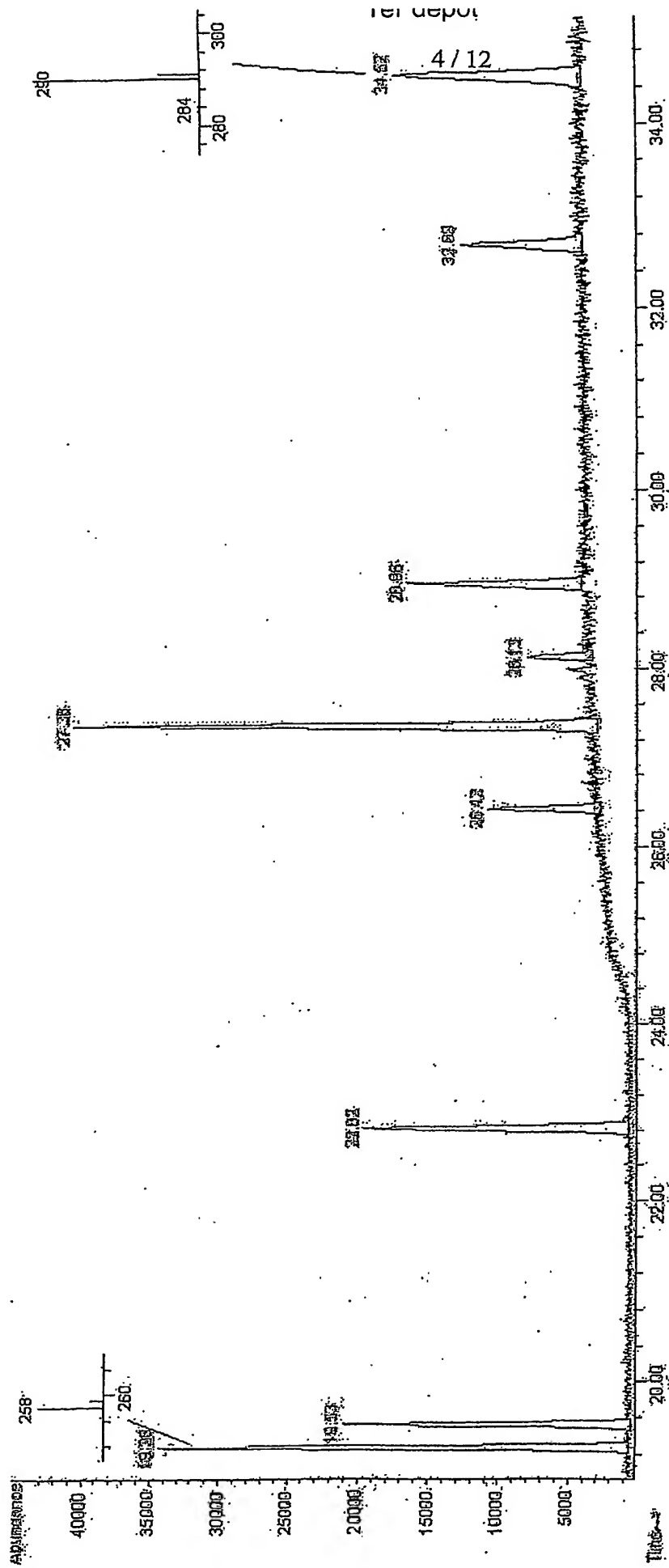


Figure 4

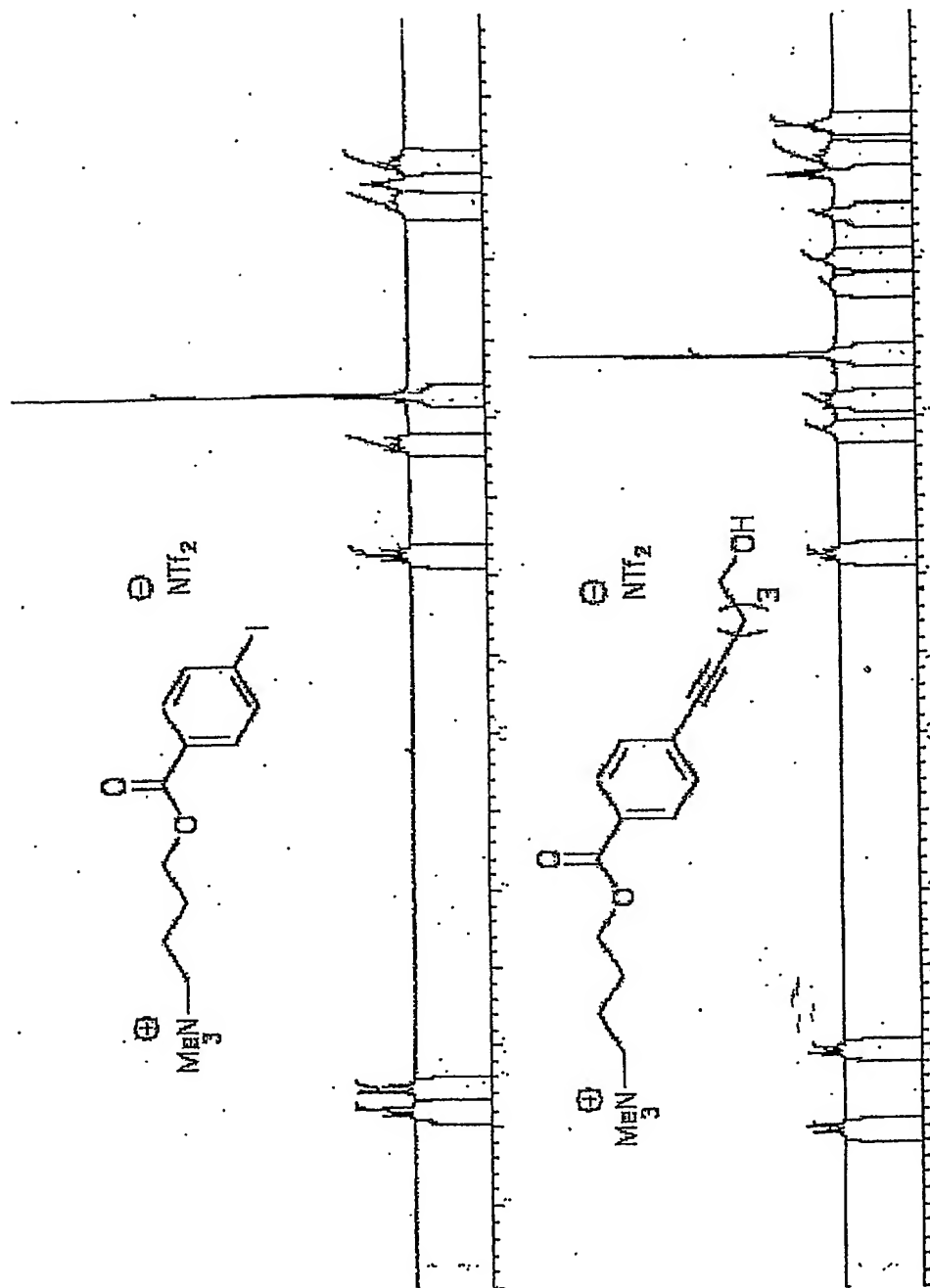


FIGURE 5

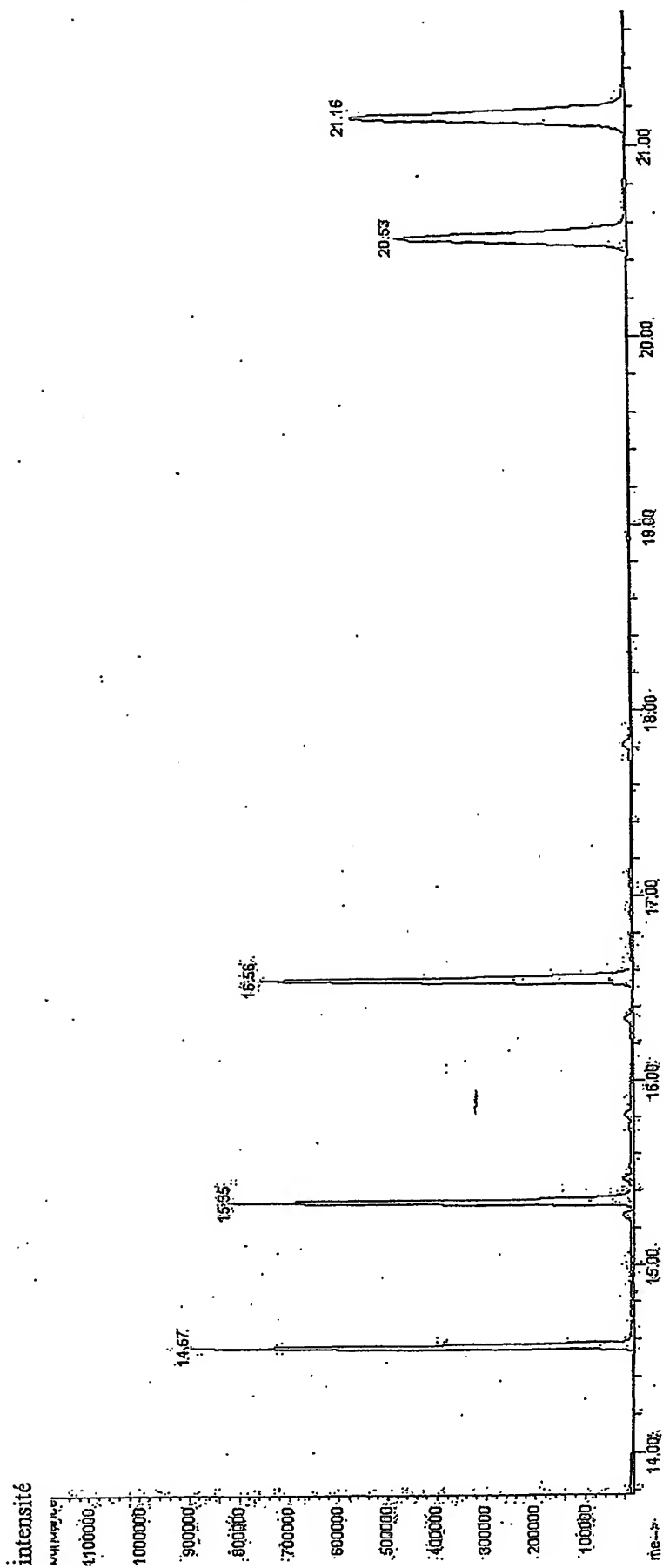


Figure 6

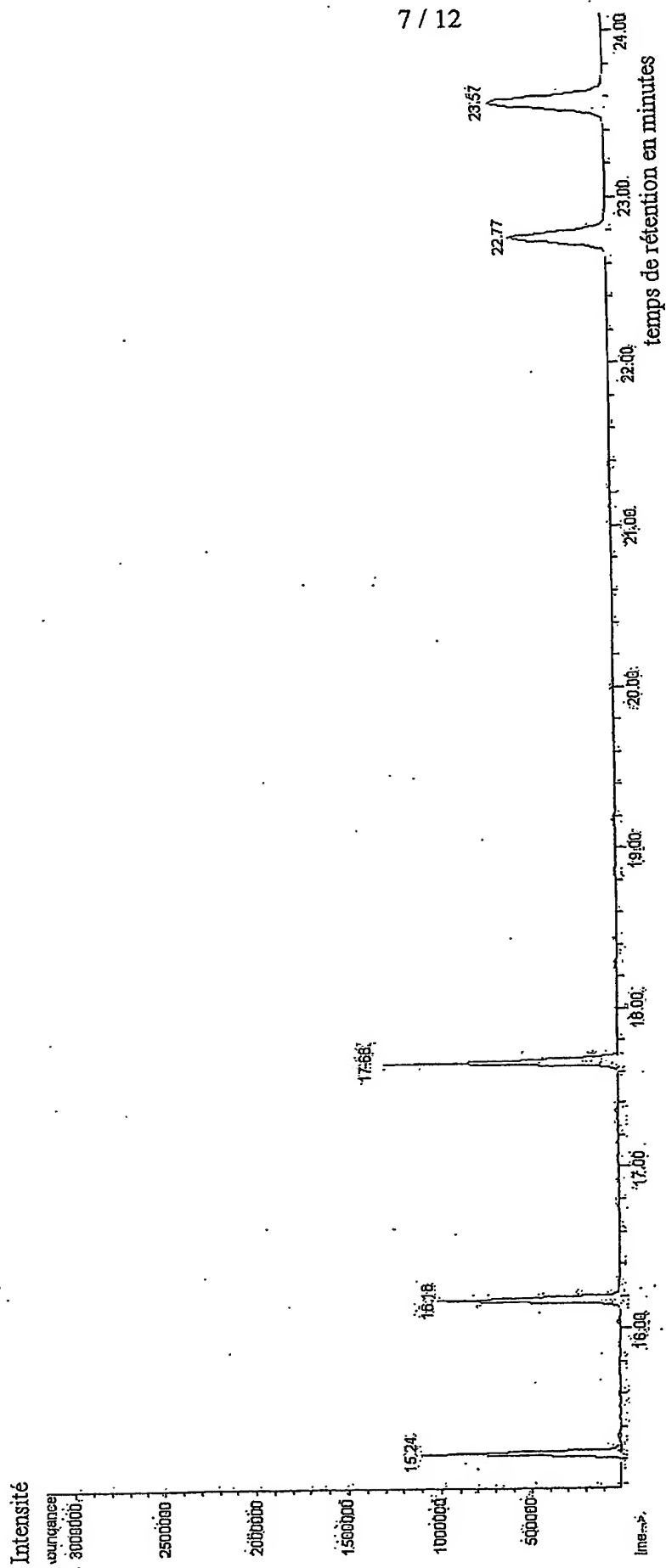


Figure 7

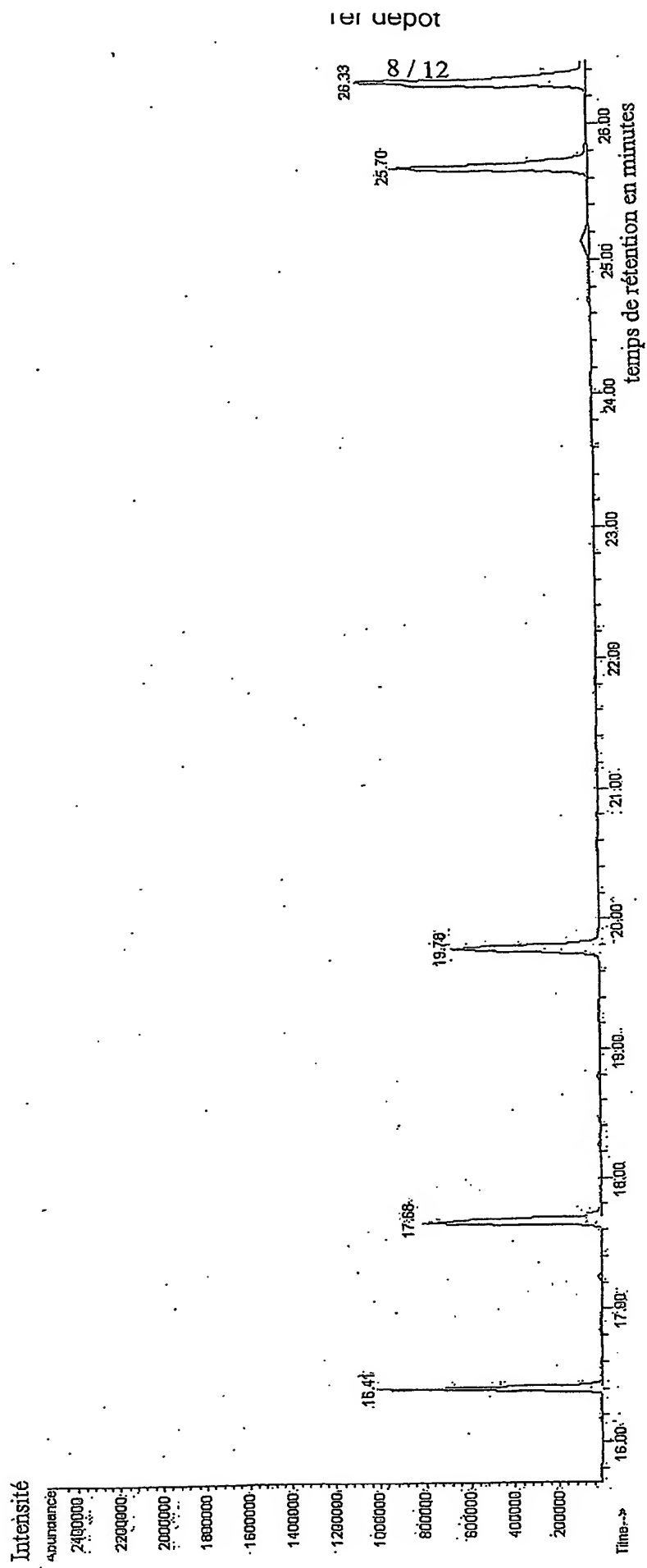


Figure 8

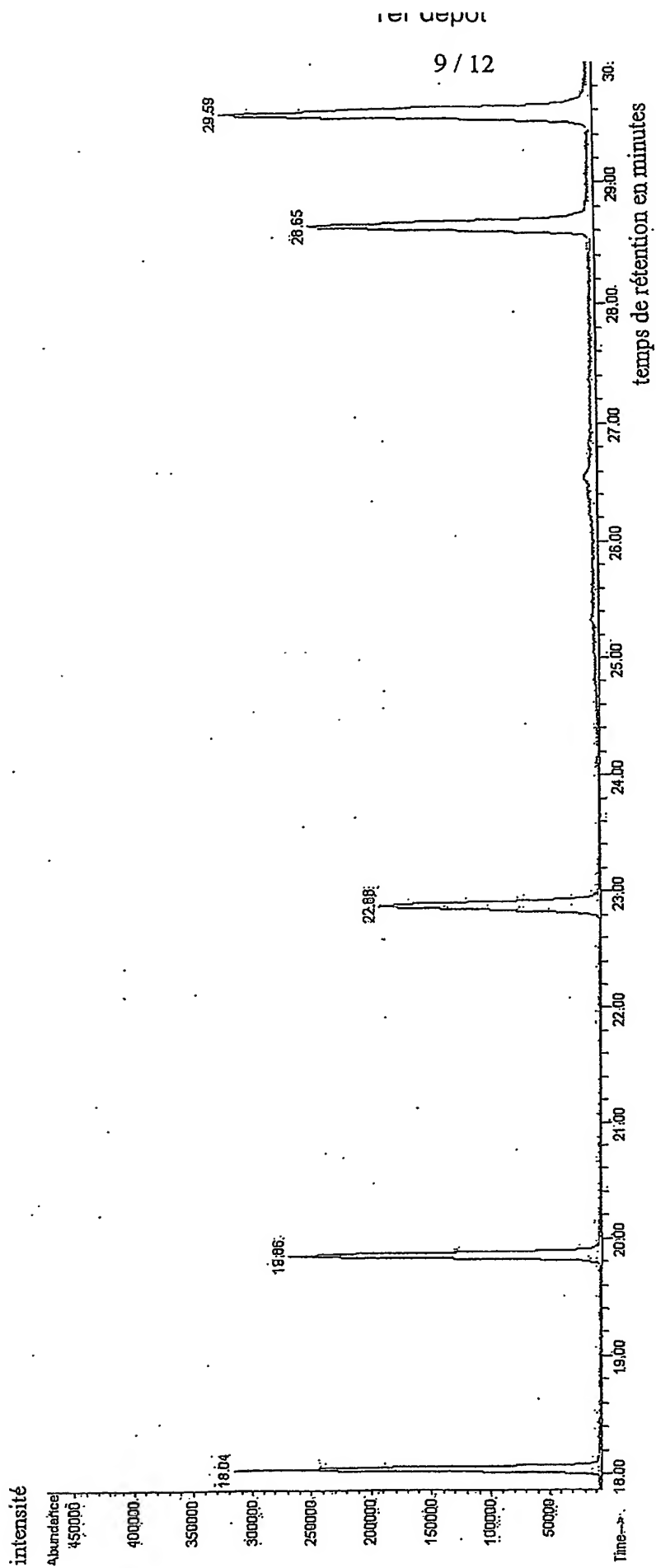


Figure 9

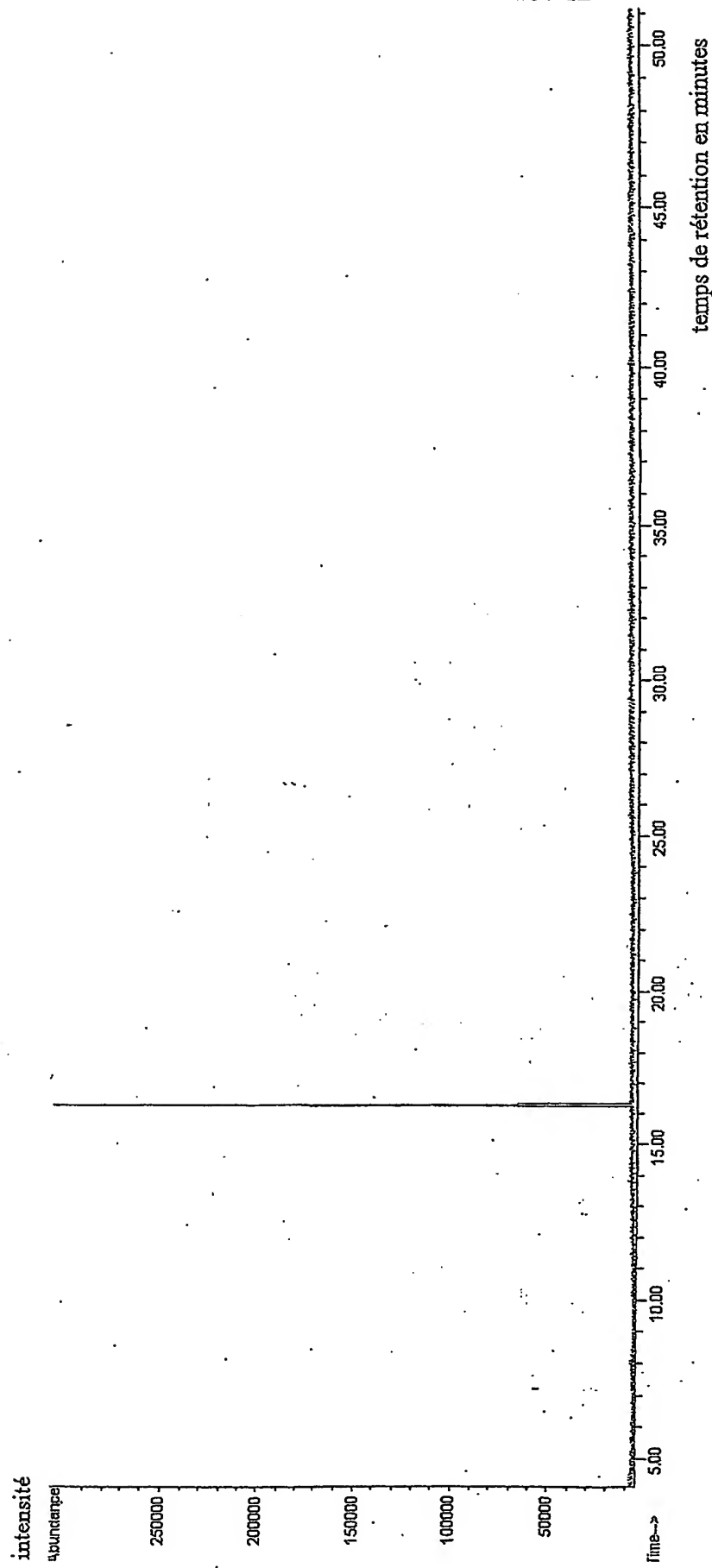


Figure 10

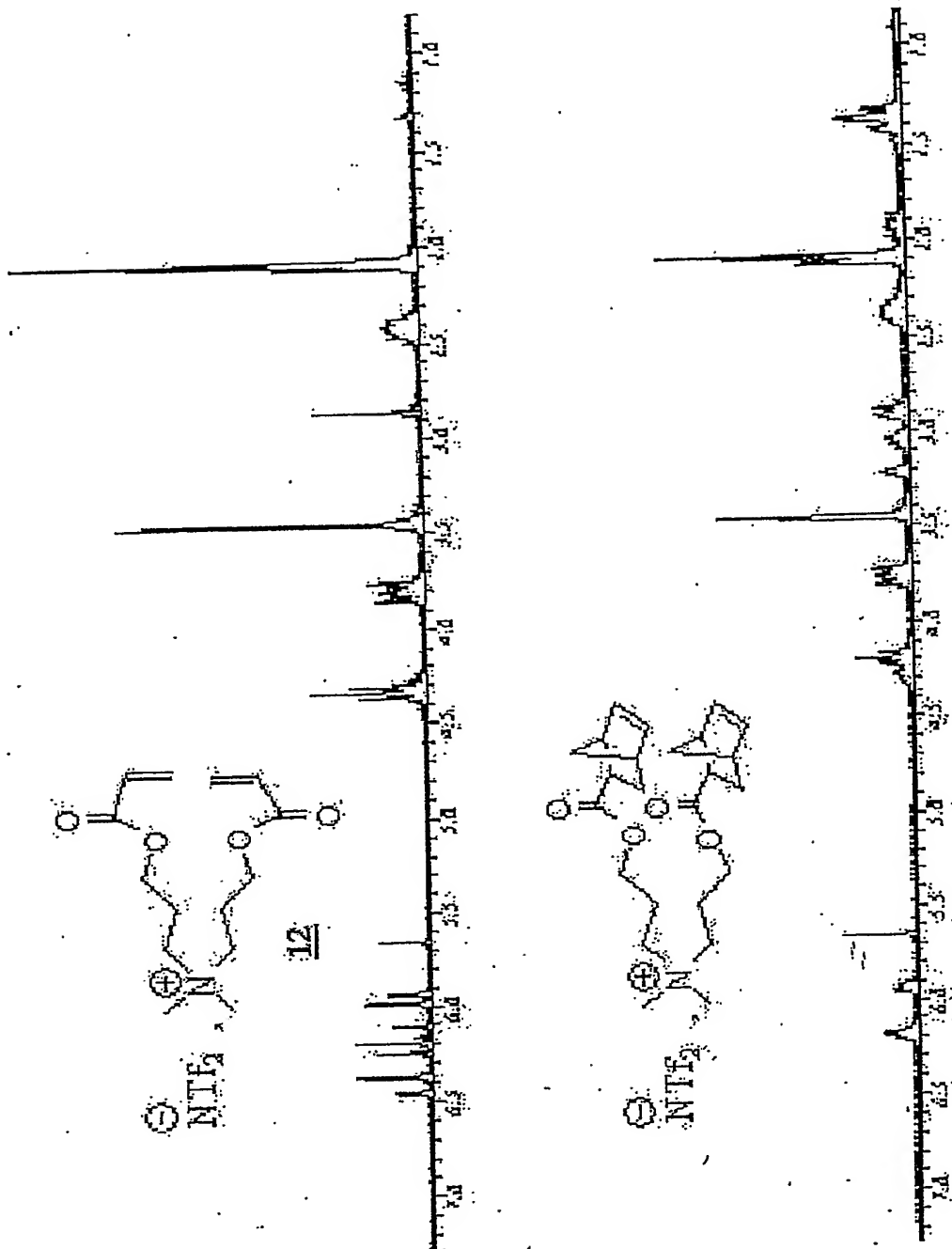


Figure 11

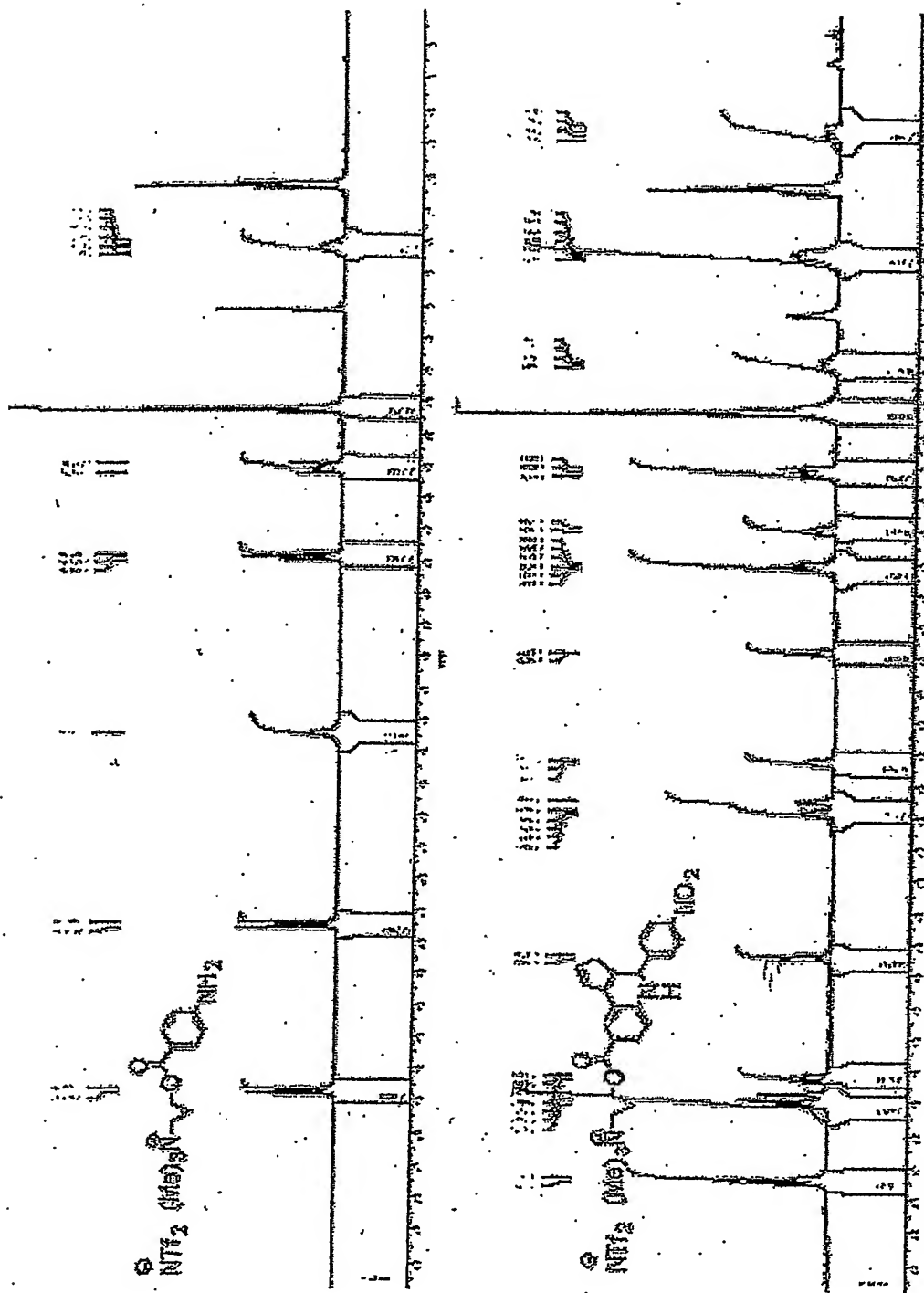


FIGURE 12

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08

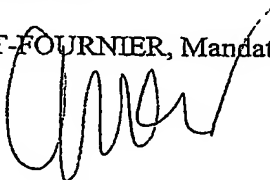
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1. / 1.

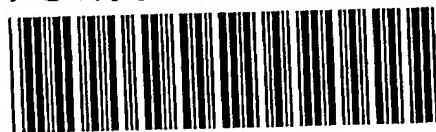
(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 113 W / 260899

<b>Vos références pour ce dossier</b> (facultatif)		IFB 03 AN CNR ONIU	
<b>N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL</b>		03/08413	
<b>TITRE DE L'INVENTION</b> (200 caractères ou espaces maximum)			
UTILISATION DE SELS D'ONIUM FONCTIONNALISES EN TANT QUE SUPPORT SOLUBLE POUR LA SYNTHESE ORGANIQUE			
<b>LE(S) DEMANDEUR(S) :</b>			
CENTRE NATIONAL DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE 3, rue Michel-Ange F-75794 PARIS CEDEX 16, France, et UNIVERSITE DE RENNES 1 2, rue du Thabor F-35065 RENNES, France			
<b>DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) :</b> (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		VAULTIER	
Prénoms		Michel	
Adresse	Rue	15, rue des Carrières	
	Code postal et ville	35410	CHATEAUGIRON
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		GMOUH	
Prénoms		Said	
Adresse	Rue	ST 226, 3, rue de la Chataigneraie	
	Code postal et ville	35510	CESSON SEVIGNEE
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		HASSINE	
Prénoms		Fatima	
Adresse	Rue	BN 28 INSA	
	Code postal et ville	35000	RENNES
Société d'appartenance (facultatif)			
<b>DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(S) OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire)		Paris, le 11 septembre 2003  Chantal GROSSET-FOURNIER, Mandataire 422.5/PP112 	

**PCT/FR2004/001724**



**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☐ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☒ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER: \_\_\_\_\_**

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**